



(1) Veröffentlichungsnummer: 0 647 637 A1

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21) Anmeldenummer: 94113566.7

2 Anmeldetag: 31.08.94

(12)

(a) Int. Cl.⁸. **C07D 307/94**, C07D 405/12, C07C 69/757, A01N 43/08

Priorität: 17.09.93 DE 4331672 05.11.93 DE 4337853

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 12.04.95 Patentblatt 95/15

Benannte Vertragsstaaten:
BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL PT

7) Anmelder: BAYER AG

D-51368 Leverkusen (DE)

Erfinder: Fischer, Dr. Reiner Nelly-Sachs-Strasse 23 D-40789 Monhelm (DE)

Erfinder: Bretschneider, Dr. Thomas

Talstrasse 29b D-53797 Lohmar (DE)

Erfinder: Krüger, Dr. Bernd-Wieland

Am Vorend 52

D-51467 Bergisch Gladbach (DE) Erfinder: Santel, Dr. Hans-Joachim

Grünstrasse 9A

D-51371 Leverkusen (DE) Erfinder: Dollinger, Dr. Markus Burscheider Strasse 154b D-51381 Leverkusen (DE)

Erfinder: Wachendorff-Neumann, Dr. Ulrike

Krischerstrasse 81 D-40789 Monheim (DE)

Erfinder: Erdelen, Dr. Christoph

Unterbüscherhof 15 D-42799 Leichlingen (DE)

- (5) 3-Aryl-4-hydroxy-3-dlhydrofuranon-Derivate.
- $\ \ \,$ Die vorliegende Erfindung betrifft neue 3-Aryl-4-hydroxy- Δ^3 -dihydro-furanon-Derivate der allgemeinen Formel (I)

in welcher die Reste A, B, G, X, Y, Z und n die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Die vorliegende Erfindung betrifft neue 3-Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydro-furanon-Derivate, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Es ist bekannt, daß bestimmte substituierte Δ^3 -Dihydrofuran-2-on-Derivate herbizide Eigenschaften besitzen (vgl. DE-A 4 014 420). Die Synthese der als Ausgangsverbindungen verwendeten Tetronsäurederivate (wie z.B. 3-(2-Methyl-phenyl)-4-hydroxy-5-(4-fluorphenyl)- Δ^3 -dihydrofuranon-(2) ist ebenfalls in DE-A 4 014 420 beschrieben. Ähnlich strukturierte Verbindungen ohne Angabe einer insektiziden und/oder akariziden Wirksamkeit sind aus der Publikation Campbell et al. J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1 1985, (8) 1567-76 bekannt. Weiterhin sind 3-Aryl- Δ^3 -dihydrofuranon-Derivate mit herbiziden, akariziden und insektiziden Eigenschaften aus EP 528 156 bekannt, jedoch ist die dort beschriebene Wirkung nicht immer ausreichend.

Es wurden nun neue 3-Aryl-4-hydroxy-Δ3-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I)

20 gefunden,

10

15

25

35

40

in welcher

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy oder Halogenalkyl steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht, oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden sind, den Naphthalinrest der Formel

bilden,

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

-CO-R1, (b)

 $-SO_2-R^3 \qquad \text{(d)}$

oder E^e (g)

steht,

A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind einen durch Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfoxyl, Alkylsulfoxyl, Carboxyl oder -CO₂R² substitu-

ierten Cyclus bilden, A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für einen Cyclus stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch Alkyl, 5 Alkoxy oder Halogen substituierten gesättigten Cyclus stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann. E_e für ein Metallionäquivalent oder ein Ammonium steht, L und M jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen, RI für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioal-10 kyl, Polyalkoxyalkyl oder Cycloalkyl, das durch mindestens ein Heteroatom unterbrochen sein kann, jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht und R^2 für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl 15 R3, R4 und R5 unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio, Alkinylthio, Cycloalkylthio und für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen, 20 R6 und R7 unabhängig voneinander für Wasserstoff, jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen oder wobei R6 und R7 zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen Alkylenrest stehen, sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I). Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G der Formel (I) ergeben sich folgende hauptsächlichen Strukturen (Ia) bis (Ig): 30 35 40 45 50

$$\begin{array}{c|c}
L \\
\parallel \\
O-C-M-R^2 \\
\hline
X \\
\hline
Z_n
\end{array}$$
(Ic)

$$\begin{array}{c|c}
L & R^4 \\
\hline
 & R^5 & X \\
\hline
 & Z_n
\end{array}$$
(Ie)

$$\begin{array}{c|c}
 & L \\
 & R^6 \\
 & R^7 \\
 & Z_n
\end{array}$$
(If)

worin

5

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R¹, R², R³, R⁴, R⁵, R⁶, R⁷ und n die oben angebenenen Bedeutungen besitzen.

Weiterhin wurde gefunden, daß man 3-Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuranon-Derivate der Formel (la)

in welcher

30 A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man

(A)

Carbonsäureester der Formel (II)

35

40

$$\begin{array}{c|c}
A \\
B \\
O \\
O \\
O \\
Y
\end{array}$$
(11)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

R8 für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert. (B)

50 Außerdem wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (lb)

$$\begin{array}{c|c}
0\\
R^{1}-C-O\\
B & X\\
\hline
O & X
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
Z_{n}\\
\end{array}$$
(1b)

in welcher

A, B, X, Y, Z, R¹ und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la),

15

20

5

$$\begin{array}{c|c}
A & HO & X \\
\hline
B & Z_n \\
O & O
\end{array}$$
(Ia)

in walaha

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

α) mit Säurehalogeniden der Formel (III)

30

35

40

45

25

in welcher

R¹ die oben angegebene Bedeutung hat

und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor oder Brom steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt

oder

β) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IV)

R¹-CO-O-CO-R¹ (IV)

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindermittels,

umsetzt.

(C)

50 Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (Ic)

$$\begin{array}{c|c}
 & L \\
 & R^{2}M-C-O \\
 & A \\
 & A$$

10

15

20

5

in welcher

A, B, X, Y, Z, R² und n die oben angegebene Bedeutung haben,

L für Sauerstoff

und

М für Sauerstoff oder Schwefel steht, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

25

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben mit Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäurethiolester der Formel (V)

R2-M-CO-CI 30

in welcher

die oben angegebene Bedeutung haben,

gegebenenfals in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

D) Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (Ic)

40

45

50

35

in welcher

A, B, R², X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

für Schwefel L

und

für Sauerstoff oder Schwefel steht, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

50

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben

mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der Formel (VI)

$$\begin{array}{c|c}
S & (VI) \\
\hline
M-R^2 & (VI)
\end{array}$$

in welcher

M und R² die oben angegebene Bedeutung haben gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

E) Außerdem wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (Id)

in welcher

A, B, X, Y, Z, R³ und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

45 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Sulfonsäurechloriden der Formel (VII)

R3-SO₂-CI (VII)

in welcher

R³ die oben angegebene Bedeutung hat gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

55 umsetzt.

F) Weiterhin wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (le)

$$\begin{array}{c|c}
 & \downarrow \\
 & \downarrow \\$$

10 in welcher

5

15

20

25

30

35

40

45

A, B, L, X, Y, Z, ${\rm R^4}$, ${\rm R^5}$ und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man

Verbindungen der Formel (la)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben mit Phosphorverbindungen der Formel (IX)

Hal-P (VIII)

in welcher

L, R^4 und R^5 die oben angegebene Bedeutung haben und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor oder Brom steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

G) Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (If)

 $\begin{array}{c|c}
L & R^6 \\
\hline
 & R^7 & X \\
\hline
 & C-C-N & R^7 & X \\
\hline
 & & Z_n
\end{array}$ (If)

50 in welcher

A, B, L, X, Y, Z, R⁶, R⁷ und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la),

$$\begin{array}{c|c}
A & OH & X \\
\hline
O & & Z_n
\end{array}$$

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

45

50

55

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben
 α) mit Isocyanaten der Formel (IX)

$$R^6-N=C=L$$
 (IX)

in welcher

L und R⁶ die oben angegebene Bedeutung hat gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt,

ode

β) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel (X)

$$\mathbb{R}^6$$
 \mathbb{C}_1 \mathbb{C}_1

in welcher

L, R⁶ und R⁷ die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, umsetzt.

H) Weiterhin wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (Ig)

in welcher

X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben, und E^e für ein Metallionäquivalent oder für ein Ammoniumion steht, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

in welcher

X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Metallverbindungen der Aminen der Formeln (XI) oder (XII)

Me_sR⁹t (XI)

5

R¹¹ | (XII)

10

in welchen

Me für ein- oder zweiwertige Metallionen

t für die Zahl 1 oder 2 und

15 R⁹ für Wasserstoff, Hydroxy oder Alkoxy steht und

R¹⁰, R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl

stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

Weiterhin wurde gefunden, daß sich die neuen 3-Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) durch hervorragende akarizide, insektizide und herbizide Wirkungen auszeichnen und somit als Schädlingsbekämpfungsmittel verwendet werden können.

Bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I)

in welcher

X für C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy oder C₁-C₃-Halogenalkyl steht,

Y für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₃-Halogenalkyl steht,

Z für C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0 bis 3 steht,

oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden sind, den Naphthalinrest der Formel

30

25

35

45

55

bilden,

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

40 oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder ungesättigten, durch C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio, C₁-C₄-Alkylsulfoxyl, C₁-C₄-Alkylsulfoxyl,

Carboxyl oder CO₂R² substituierten 3- bis 8-gliedrigen Ring bilden,

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C₃-C₈-gliedrigen Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Alkoxy oder Halogen

substituierten gesättigten C₅-C₇-Ring stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann.

Cheff Sent Kann.

G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen 50 -CO-R1, (b)

$$\frac{L}{M-R^2}$$
 (c)

-SO₂-R³ (d)



oder E[®] (g) steht,

10 in welchen

5

15

20

25

30

35

40

45

 R^2

E^e für ein Metallionäguivalent oder ein Ammoniumion steht.

L und M jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen.

R¹ für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C₁-C₂₀-Alkyl, C₂-C₂₀-Alkenyl, C₁-C₈-Alkoxy-C₁-C₈-alkyl, C₁-C₈-Alkylthio-C₁-C₈-alkyl, C₁-C₈-Polyalkoxyl-C₁-C₈-alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen oder C₁-C₆-Alkyl substituiertes C₃-C₈-Cycloal-

kyl, das durch mindestens ein Sauerstoff- und/oder Schwefelatom unterbrochen sein

kann, steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₆-Halogenal-

kyl, C₁-C₆-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl steht;

für gegebenenfalls durch Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkyl,

C₁-C₆-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C₁-C₆-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C_1 - C_6 -Alkyl substituiertes Hetaryl steht, für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C_1 - C_6 -Alkyl-substituiertes Phenoxy- C_1 - C_6 -

alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und/oder $C_1\text{-}C_6\text{-}Alkyl$ substituiertes Hetary-

loxy-C₁-C₆-Alkyl steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C₁-C₂₀-Alkyl, C₃-C₂₀-Alkenyl,

C₁-C₈-Alkoxy-C₂-C₈-alkyl, C₁-C₈-Polyalkoxy-C₂-C₈-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen oder C₁-C₅-Alkyl substituiertes C₃-C₅-Cycloalkyl

steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₆-

Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R3, R4 und R5 unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-

oder Phenylthio stehen,

R⁶ und R⁷ unabhängig voneinander für Wasserstoff oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen

substituiertes C₁-C₂₀-Alkyl, C₁-C₂₀-Alkoxy, C₃-C₈-Alkenyl, C₁-C₂₀-Alkoxy-C₁-C₂₀-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C₁-C₂₀-Halogenalkyl, C₁-C₂₀-Alkyl oder C₁-C₂₀-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C₁-C₂₀-Alkyl, C₁-C₂₀-Halogenalkyl oder C₁-C₂₀-Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen C₄-C₆-Alkylen-

ring stehen,

sowie die stereo- und enantjomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), in welcher

X für C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy oder C₁-C₂-Halogenalkyl steht,

Y für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₂-Halogenalkyl steht,

50 Z für C₁-C₄-Alkyl, Halogen, C₁-C₄-Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0 bis 2 steht,

oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden

sind, den Naphthalinrest der Formel

bilden,

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

10 A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder ungesättigten, durch C_1 - C_5 -Alkoxy, C_1 - C_3 -Alkylthio, C_1 - C_3 -Alkylsulfoxyl, C_1 - C_3 -Alkylsulfonyl, Carboxyl oder CO_2R^2 substituierten 5- bis 7-gliedrigen Ring bilden,

A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C_4 - C_7 -gliedrigen Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch C_1 - C_3 -Alkyl, C_1 - C_3 -Alkoxy, Fluor oder Chlor substituierten gesättigten C_5 - C_6 -Ring stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann,

G

für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

-CO-R1,

20

15

5

L M-R² (c)

(f)

25

-SO₂-R³ (d)

30

$$\begin{array}{c|c}
 & \mathbb{R}^4 \\
\mathbb{R}^5 & \text{(e)} \\
\mathbb{R}^6
\end{array}$$

35

40

45

50

oder E[®] (g) steht,

in welchen

E[®]

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen,

L und M R¹

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C_1 - C_{16} -Alkyl, C_2 - C_{16} -Alkenyl, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Alkylthio- C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Polyalkoxy- C_1 - C_6 -Alkyl oder für gegebenenfalls durch Chlor oder C_1 - C_4 -Alkyl substituiertes C_3 - C_7 -Cycloalkyl, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_3 -Halogenalkyl, C_1 - C_3 -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_3 -Halogenalkyl, C_1 - C_3 -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- C_1 - C_4 -alkyl steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen und/oder C₁-C₆-Alkyl substituiertes Furanyl, Thienyl, Pyrindyl, Thiazolyl oder Pyrazolyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C_1 - C_4 -Alkyl substituiertes Phenoxy- C_1 - C_5 -alkyl steht,

55

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Amino und/oder C_1 - C_4 -Alkyl substituiertes Pyridyloxy- C_1 - C_5 -alkyl, Pyrimidyloxy- C_1 - C_5 -alkyl oder Thiazolyloxy- C_1 - C_5 -alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C_1 - C_1 -Alkyl, C_3 - C_1 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Alkox- C_2 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Polyalkoxy- C_2 - C_6 -alkyl steht, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor oder C_1 - C_4 -Alkylsubstituiertes C_3 - C_7 -Cycloalkyl steht,

 \mathbb{R}^2

Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R3, R4 und R5

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C1-C4-Alkyl, C1-C3-Alkoxy, C1-C3-

unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-

 $C_6\text{-}Alkyl,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkoxy,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylamino,\ Di\text{-}(C_1\text{-}C_6)\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylthio,\ C_3\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylthio,\ C_3\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylamino,\ C_3\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylamino,\ C_3\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylamino,\ C_1\text{-}C_6\text{-}Alkylamino,\ C_3\text{-}Alkylamino,\ C_3\text{-}Alkylamin$ $C_4\text{-}Alkenylthio, \quad C_2\text{-}C_4\text{-}Alkinylthio, \quad C_3\text{-}C_6\text{-}Cycloalkylthio, \quad f\"ur \quad jeweils \quad gegebenenfalls$ 5 durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C1-C3-Alkoxy, C1-C3-Halogenalkoxy, C1-C3-Alkylthio, C₁-C₃-Halogenalkylthio, C₁-C₃-Alkyl, C₁-C₃-Halogenalkyl substitutiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen, R⁶ und R⁷ unabhängig voneinander für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C_1 - C_{20} -Alkyl, C_1 - C_{20} -Alkoxy, C_3 - C_8 -Alkenyl, C_1 - C_{20} -Alkoxy- C_1 - C_{20} -Alkoxy- C_1 - C_{20} -Alkoxy- C_1 - C_2 - C_2 -Alkoxy- C_1 - C_2 -C10 alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C_1 - C_5 -Halogenalkyl, C_1 - C_5 -Alkyl oder C_1 - C_5 -Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C5-Alkyl, C1-C5-Halogenalkyl oder C1-C5-Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen C4-C6-Alkylenring 15 stehen, sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I). Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), in welcher Х Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl Υ 20 für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl steht, Z für Methyl, Ethyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy oder Ethoxy steht, für eine Zahl von 0 oder 1 steht. n A und B 25 gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder ungesättigten, durch C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₂-Alkylthio, C₁-C₂-Alkylsulfoxyl, C₁-C₂-Alkylsulfonyl, Carboxyl oder CO₂R² substituierten 5- bis 6-gliedrigen Ring bilden, A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C4-C6-gliedrigen Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, Fluor oder Chlor 30 substituierten gesättigten C5-C6-Ring stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann, G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen -CO-R1, (b) 35 40 -SO₂-R³ 45 (f) 50 oder E® (g) steht. in welchen E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht. 55 L und M jeweils für Sauerstoff oder Schwefel steht, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiertes C1-C14-Alkyl, C2-R١ C₁₄-Alkenyl, C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₆-alkyl, C₁-C₄-Alkylthio-C₁-C₆-alkyl, C₁-C₄-Polyalkoxy-C1-C4-alkyl, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl substituier-

tes C3-C6-Cycloalkyl, das durch 1-2 Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann, steht, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro substituiertes Phenyl für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, 5 Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy substituiertes Phenyl-C1-C3-alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl substituiertes Furanyl, Thienyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl oder Pyrazolyl steht, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl substituiertes Phenoxy-C1-C4-10 alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Amino, Methyl, Ethyl substituiertes Pyridyloxy-C₁-C₄-alkyl, Pyrimidyloxy-C₁-C₄-alkyl oder Thiazolyloxy-C₁-C₄-alkyl steht, R^2 für jeweils gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiertes C1-C14-Alkyl, C3-C₁₄-Alkenyl, C₁-C₄-Alkoxy-C₂-C₆-alkyl, C₁-C₄-Polyalkoxy-C₂-C₆-alkyl steht, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl substituiertes C3-C6-Cycloal-15 kyl steht, oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Nitro, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht. R³, R⁴ und R⁵ unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor und/oder Chlor substituiertes C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylamino, Di-(C₁-C₄-Alkyl)-amino, C₁-C₄-20 Alkylthio, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C1-C2-Alkoxy, C_1 - C_2 -Fluoralkoxy, C_1 - C_2 -Chloralkoxy, C_1 - C_2 -Alkylthio, C_1 - C_2 -Fluoralkylthio, C1-C2-Chloralkylthio, C1-C3-Alkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen, R6 und R7 unabhängig voneinander für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor. 25 Chlor, Brom substituiertes C₁-C₁₀-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₁-C₁₀-Alkoxy, C₁-C₁₀-Alkoxy- C_1 - C_{10} -alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C_1 - C_2 -Halogenalkyl, C_1 -C2-Alkyl oder C1-C4-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl oder C1-C4-Alkoxy substituiertes Benzyl 30 steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen C4-C6-Alkylenring stehen, sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I). Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden 3-Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuran-Derivate der Formel (Ia) genannt: 35 40 45 50

Tabelle 1

	<u> </u>	Υ	Z _n	A B
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-
15	C 1	C1	н	-(CH ₂) ₃ -СH(OCH ₃)-СH ₂ -
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
20	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -
	Cl	C1	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -
25 .	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -
	C1	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(0-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₃ -СH(SCH ₃)-СH ₂ -
30	C1	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
	C1	Cl	н	-CH ₂
35	Cl	Cl	Н	-CH ₂ -CH ₂
40	C1	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ —————————————————————————————————
45	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH ₂
50				

EP 0 647 637 A1

	Tabe	<u>lle 1</u>	(Fortsetzung)		
5	x	Y	z _n	A B	
10	C1	Cl	н	-CH ₂	
15	Cl	Cl	н	-CH ₂	
20	C1	C1	н	-CH ₂	
25	Cl	Cl	Н	-CH ₂	
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	
30	CH3	CH3	н	-(CH ₂) ₃ -CH(OCH ₃)-CH ₂ -	
	CH ₃	CH3	н	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	
35	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -·	
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -CH(O-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	
40	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -CH(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	
	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₃ -CH(SCH ₃)-CH ₂ -	
45	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	
	CH3	снз	Н	-сн ₂ —	

EP 0 647 637 A1

	Tabe	lle 1	(1	Fortsetzung)	
5	×	Y	Z _n	Α	В
10	CH3	CH3	н	-сн ₂ -сн ₂	2
15	снз	сн3	н	-(CH ₂) ₂ -CH ₂	
20	снз	сн3	н	-(CH ₂) ₂ -CH	-1 ₂
25	снз	снз	н	-CH ₂ /2 \ -CH ₂	
30	сн _З	снз	н	-CH ₂	
35	сн3	снз	Н	-сн ₂ `	
40	сн3	снз	Н	-сн ₂ `	
	снз	СНЗ	6-СН _З	-(CH ₂) ₄ -CH(O	СН ₃)-
45				-(CH ²) ³ -CH(0	
	снз	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH(O	сн ₃)-(сн ₂) ₂ -

EP 0 647 637 A1

	<u>Tabe</u>	lle 1	(Fortsetzung)		
5	<u>x</u>	Y	Z _n	A	В	_
	сн3	CH3	6-СН _З	-(CH ₂) ₂ -CH(0	с ₂ н ₅)-(сн ₂) ₂ -	
10	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH(0	C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	
,,,	снз	снз	6-CH3	-(сн ₂) ₂ -сн(о	-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH(O	-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	
15	сн3	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₃ -СН(S	сн ₃)-сн ₂ -	
	снз	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH(S	CH ₃)-(CH ₂) ₂ -	
20	снз	снз	6-CH3	-cH ₂	\supset	
25	сн ₃	сн _З	6-CH ₃	-сн ₂ — -сн	2	
30	сн3	сн ³	6-CH ₃	-(CH ₂) ₂ -CH	2	
35	сн3	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ —<	H ₂	
40	сн ₃	сн ₃	6-СН _З	-сн ₂		
4 5	сн3	сн3	6-CH3	-сн ₂ >	igtriangle	

EP 0 647 637 A1

	<u>Tabe</u>	lle 1	(Fo	rtsetz	ung)	
5	<u>x</u>	Υ	z _n	A	В	
10	снз	сн _З	6-CH ₃		-CH2 0	
15	сн3	снз	6-СН _З		-CH ₂	

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden 3-Aryl-4-hydroxy- Δ^3 -dihydrofuran-Derivate der Formel (lb) genannt:

Tabelle 2

35	x	Y	z _n	A	В	R ¹
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₄ -CI	H(OCH ₂)-	СН3
40	Cl	Cl	Н		ч(осн ₃)-сн ₂ -	сн ³
40	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -CI	H(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	снз
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CI	H(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	снз
45	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -CI	H(OC3H7)-(CH2)2-	снз
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -C	H(O-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	снз
50	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -C	H(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	снз
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₃ -C	н(sсн ₃)-сн ₂ -	снз
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -C	н(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -	сн3
55	Cl	C1	Н	-сн ₂	\bigcirc	снз

	Tab	elle 2	(F	ortsetzung)		
5	<u>x</u>	Y	z _n	A	В	R ¹
10	Cl	Cl	н	-сн ₂ —∢	CH ₂	сн ₃
15	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂	CH ₂	сн _З
20	Cl	Cl	н	-(СН ₂) ₂ -	-CH ₂	сн ₃
25	Cl	Cl	н	-CH	с́н ₂	снз
30	Cl	Cl	н	-сн ₂		сн _З
35	C1	Cl	н	-CH	12 0	сн ₃
40	Cl	Cl	н	-сн	2 0	сн _З
	C1	Cl	н	-(CH ₂) ₄ -CH(осн ₃)-	i-C ₃ H ₇
45	Cl	C1	Н	-(CH ₂) ₃ -CH(осн ₃)-сн ₂ -	i-C ₃ H ₇
	Cl	Cl	н	-(сн ₂) ₂ -сн(осн ₃)-(сн ₂) ₂	i-С ₃ н ₇
50						

EP 0 647 637 A1

Tabelle 2	(Fortsetzung)
-----------	---------------

5	<u>x</u>	Y	z _n	A	В	R ¹
	Cl	C1	н	-(CH ₂) ₂ -CH(0	C ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
10	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(0	C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
	C1	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(0	-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
	Cl	C1	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(O	-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
15	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₃ -СН(S	сн ₃)-сн ₂ -	i-C3H7
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(S	сн ₃)-(сн ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
20	Cl	Cı	н	-cH ₂	\supset	i-С ₃ Н ₇
25	C1	Cl	н	-сн ₂ сн	2	i-C ₃ H ₇
30	C1	Cl	н	-(сн ₂) ₂ — -сн	2	i-C ₃ H ₇
35	Cl	C1	н	-(сн ₂) ₂ —(H ₂	i-C ₃ H ₇
40	Cl	C1	н	-сн ₂		i-C ₃ H ₇
45	Cı	Cl	Н	-сн ₂ >		i-C ₃ H ₇

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	x	Y	z _n	A	В	R ¹	
10	Cl	Cl	н	~ (CH ₂	i-0	С _З Н ₇
15	C1	C1	н	-1	CH ₂	i-0	^С 3 ^Н 7
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₄ -C	н(осн ₃)-	t-(C ₄ H ₉
20	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₃ -C	H(OCH ₃)-CH ₂ -	t - (C ₄ H ₉
	C1	C1	н	-(CH ₂) ₂ -C	н(осн ₃)-(сн ₂) ₂	;- t-(C4H9
25	C1	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -C	н(ос ₂ н ₅)-(сн ₂)	2- t-0	C ₄ H ₉
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -C	н(ос _З н ₇)-(сн ₂)	2- t-0	C ₄ H ₉
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -C	H(O-i-C ₃ H ₇)-(C	H ₂) ₂ - t-0	C ₄ H ₉
30	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -C	H(O-t-C ₄ H ₉)-(0	H ₂) ₂ - t-0	C ₄ H ₉
	C1	C1	Н	-(CH ₂) ₃ -C	н(sсн ₃)-сн ₂ -	t-(C ₄ H ₉
35	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -C	н(sсн ₃)-(сн ₂) ₂	t-(C ₄ H ₉
	Cl	Cl	н	-сн ₂ -	\hookrightarrow	t -(C ₄ H ₉
40	Cl	C1	н	-сн ₂ :	-CH ₂	t-(C ₄ H ₉

EP 0 647 637 A1

Tabelle 2	(Fortsetzung)
-----------	---------------

5	x	Υ	Z _n	A	В	R ¹
10	C1	C1	н	-(CH ₂) ₂ -	-СH ₂	t-C ₄ H ₉
15	Cl	C1	н	-(CH ₂)	-CH ₂	t-C ₄ H ₉
20	C1	Cl	н	-(CH ₂	t-C ₄ H ₉
25	Cl	C1	н	-CI	H ₂	t-C ₄ H ₉
30	Cl	C1	н	-(CH ₂	t-C ₄ H ₉
35	C1	C1	н	-(CH ₂	t-C ₄ H ₉
	Cl	C1	н	-(CH ₂) ₄ -(CH(OCH ₃)-	(СН ₃) ₂ СН ₂ С1
40	Cl	Cl	н		СН(ОСН ₃)-СН ₂ -	(CH ₃) ₂ CH ₂ C1
	C1	C 1	Н	-(CH ₂) ₂ -(CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	
45	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -(CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	(CH ₃) ₂ CH ₂ C1
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -(CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	(CH ₃) ₂ CH ₂ C1

EP 0 647 637 A1

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	x	Υ	Z _n	A	В	R ¹
5	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -	СН(O-i-С ₃ Н ₇)-(СН ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -	CH(O-t-C4H9)-(CH2)2-	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
10	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₃ -	сн(sсн ₃)-сн ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -	сн(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
15	Cl	Cl	Н	-сн ₂	\rightarrow	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
20	Cl	Cl	н	-СН	-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
25	Cl	C1	н	-(CH ₂)	2-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
30	Cl	Cl	н	-(сн ₂) ₂ ————————————————————————————————————	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
35	Cl	Cl	н		-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
40	Cl	Cl	н		CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
45	Cl	Cl	н		-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1

Tabelle 2 (Fortsetzung)

5	x	Y	z _n	A	В	R ¹
10	Cl	C1	н	-CI	d's T	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₄ -	-сн(осн ₃)-	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
15	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₃ -	-сн(осн ₃)-сн ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ ·	-сн(осн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
20	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ ·	-сн(ос ₂ н ₅)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
20	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂	-CH(OC3H7)-(CH2)2-	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	C1	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH	(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
25	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH	(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	Cl	C1	н	-(CH ₂) ₃ -СН	(SCH ₃)-CH ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
30	Cl	C 1	н	-(CH ₂) ₂ -СН	(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
30	Cl	Cl	н	-сн ₂ —	\supset	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
35	C1	Cl	Н	-CH ₂	CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
40	C1	C1	н	-(CH ₂) ₂ -	CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
45	C1	Cl	н	-(CH ₂) ₂	-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃

50

	Tabelle 2		(Fo	rtsetzung)			
5	x	Y	z _n	A	В	R ¹	
10	Cl	Cl	Н		-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ с	н ₂ сн ₃
15	Cl	Cl	Н		-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ с	H ₂ CH ₃
20	Cl	Cl	Н		-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ с	CH ₂ CH ₃
25	Cl	Cl	Н		-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ с	сн ₂ сн ₃
	снз	СН _З	}	н	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-		снз
30	снз	снз	!	н	-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂	-	снз
	снз	снз	3	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH	2,5-	CH ³
35	снз	СНЗ	3	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(C	H ₂) ₂ -	сн3
30	снз	CH ₃	3	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(C	H ₂) ₂ -	снз
	CH3	CH ₃	3	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(O-i-C ₃ H ₇)	-(CH ₂) ₂ -	сн _З
40	снз	CH ₃	3	Н	$-(CH_2)_2$ -CH(O-t-C ₄ H ₉)	-(CH ₂) ₂ -	сн3
	снз	CH ₃	3	н	-(CH ₂) ₃ -CH(SCH ₃)-CH ₂		сн3
45	сн3	CH ₃	3	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH	2)2-	CH ³
	снз	СН	3	н	-CH ₂ -		сн3

Tabelle Z	(roreseczung)	

5	x	Y	z _n	A	В	R ¹
10	снз	снз	Н	-ch ₂	-CH ₂	СН _З
15	сн _З	сн3	н	-(сн ₂);	-CH ₂	сн ₃
20	снз	CH3	н	-(сн ₂) ₂ ————————————————————————————————————	снз
30	сн3	снз	н		-CH ₂	снз
35	снз	снз	н	- (CH ₂	сн ₃
40	снз	снз	н		-CH ₂	снз
45	сн3	снз	н		-CH ₂	сн ₃

EP 0 647 637 A1

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	х	Υ	z _n	A В	R ¹
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	i-C ₃ H ₇
10	снз	снз	н	-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂ -	i-C ₃ H ₇
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
15	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -CH(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
20	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
	снз	сн ₃	Н	-(CH ₂) ₃ -СH(SCH ₃)-СH ₂ -	i-C ₃ H ₇
	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
25	снз	сн _З	Н	-CH ₂ —	i-C ₃ H ₇
30	сн3	снз	Н	-CH ₂ -CH ₂	i-C ₃ H ₇
35	снз	СН _З	н	-(CH ₂) ₂	i-C ₃ H ₇

50

45

55

i-C₃H₇

i-C3H7

 CH_3 CH_3 H $-(CH_2)_2$ $-CH_2$ CH_3 CH_3 H

EP 0 647 637 A1

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

	Tabe	TIE Z	(1	ortsetzung)		
5	<u>x</u>	Υ	Z _n	A	В	R ¹
10	сн ₃	снз	н	-сн ₂ >	\Box	i-C ₃ H ₇
15	снз	снз	н	-сн ₂		i-C ₃ H ₇
20	снз	снз	н	-сн ₂		i-C ₃ H ₇
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₄ -C	н(осн ₃)-	t-C ₄ H ₉
25	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₃ -C	н(осн ₃)-сн ₂	- t-C ₄ H ₉
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -C	н(осн ₃)-(сн	2) ₂ - t-C ₄ H ₉
30	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -C	H(OC ₂ H ₅)-(CI	
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -C	H(OC ₃ H ₇)-(C)	
	снз	снз	н		H(O-i-C ₃ H ₇)	
35	снз	снз	н		H(O-t-C ₄ H ₉)	
	снз	снз	н		H(SCH ₃)-CH ₂	
40	снз	снз	н		H(SCH ₃)-(CH	
4E	снз	снз	н	-сн ₂	· ·	t-C4H9
45	снз	сн ₃	Н	-CH ₂ -CH ₂	>	t-C ₄ H ₉

55

EP 0 647 637 A1

	Tabelle 2 (Fo		ortsetzung)				
5	x	Υ	z _n	A	В	R ¹	•
10	сн ₃	снз	н	-(CH ₂) ₂ -CH ₂	:	t-C ₄ H ₉	
15	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -CH	12	t-C ₄ H ₉	
20	сн3	снз	н	-сн ₂		t-C ₄ H ₉	
	снз	снз	н	-CH2	abla	t-C ₄ H ₉	
25	снз	снЗ	н	-сн ₂ `		t-C ₄ H ₉	
30	снз	снз	• Н	-сн ₂ `		t-C ₄ H ₉	
35				(0)			
	CH3	_	Н	-(CH ₂) ₄ -CH		-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1	
40	CH ⁻		H H		H(OCH ₃)-CH ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1	
	сн _З	_	н		н(осн ₃)-(сн ₂) ₂ - н(ос ₂ н ₅)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1	
	CH3	снз	н		H(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-c(cH ₃) ₂ CH ₂ C1	
45	3	3		2 2	31 22	3. 22.	

EP 0 647 637 A1

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Υ	z _n	A	В	R ¹
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -	-сн(о-i-с ₃ н ₇)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
10	снз	CH3	Н	-(CH ₂) ₂ -	-CH(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
	снз	CH3	н	-(CH ₂) ₃ -	-сн(sсн ₃)-сн ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
	снз	CH ³	Н	-(CH ₂) ₂ -	-сн(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
15	сн3	снз	н	-сн ₂ —		-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
20	снз	снз	н	-CH ₂		-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
25	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂	CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
30	снз	снз	н	-(СН ₂) ₂ -	-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
35	снз	сн3	н	-CH	¹ 2	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1.
40	снз	снз	Н	-сн ₂		-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
45	снз	снз	н	-Ch	12	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1

EP 0 647 637 A1

	Tabelle 2		(F	ortsetzung)	
5	x	Υ	z _n	A	В	R ¹
10	снз	сн3	н			-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₄ -	сн(осн ₃)-	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
15	снз	сн3	н	-(сн ₂) ₃ -	сн(осн ₃)-сн ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	снз	сн3	н	-(CH ₂) ₂ -	сн(осн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	сн3	сн3	Н	-(CH ₂) ₂ -	CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
20	снз	сн3	Н	-(CH ₂) ₂ -	CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -	СН(0-i-С ₃ Н ₇)-(СН ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	сн3	сн3	н	-(CH ₂) ₂ -	CH(0-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
25	сн3	снЗ	Н	-(CH ₂) ₃ -	сн(sсн ₃)-сн ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	снЗ	сн3	Н	-(CH ₂) ₂ -	сн(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
30	снз	снз	н	-cH ₂ -	\supset	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
35	снз	снЗ	н	-CH ₂ -CH ₂		-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
40	снз	снз	н	-(сн ₂) ₂	CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
45	снз	снз	н	-(сн ₂) ₂ -	-CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃

EP 0 647 637 A1

	Tabe	lle 2	(Fo	rtsetzung)		
5	x	Υ	z _n	A	В	R ¹
10	снз	сн3	Н	-CH ₂	1	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
15	снз	снз	н	-сн ₂	$\overline{}$	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
20	снз	сн ₃	н	-сн ₂ >		-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
25	снз	снз	н	-сн ₂ >		-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
25						
	снз	сн3	6-СН ^З	-(сн ₂) ₄ -сн	(OCH ₃)-	Сн ^З
20	снЗ	снз	6-СН ^З	-(CH ₂) ₃ -СН	(OCH ₃)-CH ₂ -	СН ^З
30	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH	(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	CH ³
	сн3	CH ³	6-CH3	-(СН ₂) ₂ -СН	(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	снз
35	снз	CH3	6-CH3	-(сн ₂) ₂ -сн	(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	снз
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH	(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	CH3
	сн3	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -СН	(0-t-c ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	сн ³
40	снЗ	сн3	6-CH3	-(сн ₂) ₃ -сн	(SCH ₃)-CH ₂ -	снз
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH	(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	снз
45	снз	снз	6-CH3	-сн ₂ —	>	сн ₃

Tabelle 2 (Fortsetzung)

5	x	Υ	z _n	A B	R ¹
10	сн3	снз	6-СН _З	-CH ₂ -CH ₂	сн ₃
15	снз	снз	6-CH ₃	-(CH ₂) ₂ —————————————————————————————————	снз
20	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ —————————————————————————————————	сн _З
25	сн ₃	снз	6-CH3	-CH ₂	сн _З
30	снз	снз	6-СН _З	-CH ₂	сн ₃
35	снз	снз	6-СН _З	-CH ₂	сн ₃
40	снз	СН _З	6-СН _З	-CH ₂	СН ₃
45	сн3	сн3	6-СН _З	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	i-C ₃ H ₇
	снз	снз	6-CH3	-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂ -	i-C ₃ H ₇

50

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

5	x	Y	Z _n	A	В	R ¹
10	сн3	сн3	6-CH3	-(CH ₂)2	-сн(осн ₃)-(сн ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
	сн3	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂	-сн(ос ₂ н ₅)-(сн ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
15	снз	снЗ	6-CH ³	-(CH ₂)2	-сн(ос ₃ н ₇)-(сн ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
	СНЗ	снз	6-CH ³	-(CH ₂) ₂	-CH(O-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
	снз	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂	$-CH(O-t-C_4H_9)-(CH_2)_2-$	i-C ₃ H ₇
20	сн3	сн3	6-CH ³	-(CH ₂)3	-сн(sсн ₃)-сн ₂ -	i-C ₃ H ₇
	снз	снз	6-CH ³	-(CH ₂) ₂	-сн(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇
25	снз	снз	6-CH3	-сн ₂ —		i-C ₃ H ₇
30	снз	СН3	6-CH3	-сн ₂		i-C ₃ H ₇
35	снз	сн3	6-CH ₃	-(CH ₂) ₂ -	CH ₂	i-C ₃ H ₇
40	снз	снз	6-CH3	-(сн ₂) ₂ .	-CH ₂	i-C ₃ H ₇
45	снз	сн ³	6-CH3	-c:	H ₂	i-C ₃ H ₇

50

	Tabelle 2		(Fo	rtsetzung)	
5	x	Y	z _n	A B	R ¹
10	сн ₃	снз	6-СН <mark>3</mark>	-CH ₂	i-C ₃ H ₇
15	снз	сн3	6-СН _З	-CH ₂	i-C ₃ H ₇
20	сн3	снз	6-СН _З	-CH ₂	i-C ₃ H ₇
	снз	СН _З	6-CH3	-(сн ₂) ₄ -сн(осн ₃)-	t-C ₄ H ₉
25	снз	снз	6-CH3	-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂ -	t-C ₄ H ₉
	сн3	снз	6-CH3	-(сн ₂) ₂ -сн(осн ₃)-(сн ₂) ₂ -	t-C ₄ H ₉
30	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	t-C ₄ H ₉
	сн3	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	t-C ₄ H ₉
35	сн3	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH(O-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	t-C ₄ H ₉
33	снз	снз	6-CH3	$-(CH_2)_2$ -CH(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	t-C ₄ H ₉
	снз	сн3	6-CH ³	-(сн ₂) ₃ -сн(sсн ₃)-сн ₂ -	t-C ₄ H ₉
40	снз	CH3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	t-C ₄ H ₉
	снз	сн3	6-CH3	-CH ₂ -	t-C ₄ H ₉
45	снз	снз	6-CH3	-CH ₂ -CH ₂	t-C ₄ H ₉
50				٠.	

Tabelle 2 (Fortsetzung)

5	x	Y	z _n	A	В	R ¹
10	снз	снз	6-СН _З	-(сн ₂) ₂ (H ₂	t-C ₄ H ₉
15	сн _З	СН _З	6-СН _З	-(CH ₂) ₂ -	CH ₂	t-C ₄ H ₉
20	СНЗ	СНЗ	6-СН _З	-сн	2	t-C ₄ H ₉
25	снз	сн ₃	6-СН _З	-сн ₂		t-C ₄ H ₉
30	снз	СН _З	6-CH ³	-сн	12 0	t-C ₄ H ₉
35	сн3	СН ₃	6-CH3	-сн	12	t-C ₄ H ₉
	снз	снз	6-CH ₃	-(CH ₂) ₄ -	·сн(осн ₃)-	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
40	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂)3-	сн(осн ₃)-сн ₂ -	-c(cH ₃) ₂ CH ₂ C1
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	-сн(осн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
45	снз	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	-сн(ос ₂ н ₅)-(сн ₂) ₂	c(сн ₃) ₂ сн ₂ с1

50

EP 0 647 637 A1

Tabelle 2	(Fortsetzung)
-----------	---------------

x	Y	z _n	A	В	R ¹
снз	снз	6-СН _З	-(CH ₂) ₂ -	СН(ОС _З Н ₇)-(СН ₂	₂) ₂ с(сн ₃) ₂ сн
снз	снз	6-сн _З		CH(O-i-C ₃ H ₇)-(
снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	CH(O-t-C ₄ H ₉)-(
снз	СНЗ	6-СН _З	-(CH ₂) ₃ -	сн(sсн ₃)-сн ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн
снз	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	сн(scн ₃)-(сн ₂)	-c(cH ₃) ₂ cH
снз	снз	6-СН _З	-сн ₂ —	\supset	-с(сн ₃) ₂ сн
снз	снз	6-СН _З	-сн ₂ -сн ₂	\rightarrow	-с(сн ₃) ₂ сн
снз	снз	6-СН _З	-(сн ₂) ₂ —	EH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн
снз	сн ₃	6-CH ₃	-(сн ₂)-	CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн
снз	снз	6-СН _З	-сн		-с(сн ₃) ₂ сн
снз	снз	6-СН _З	-сн ₂		-с(сн ₃) ₂ сн

<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)

_	<u>x</u>	Y	z _n	Α	В	R ¹
5	снз	снз	6-CH3	-ch ₂		-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
15	снз	снз	6-CH3	-сн	2 0	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ с1
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₄ -(сн(осн ₃)-	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂)3-	сн(осн ₃)-сн ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
20	снз	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	СН(ОСН _З)-(СН ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	сн3	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
25	снз	CH3	6-CH3	-(CH ₂)2-	CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	CH(O-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	снЗ	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	CH(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
30	снз	снз	6-CH3	-(CH ²)3-	сн(scн ₃)-сн ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂)2-	сн(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
35	снз	снз	6-CH3	-CH ₂	\supset	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
40	снз	снз	6-СН _З	-сн ₂ -сн ₂		-с(сн ₃)2сн ² сн ³
45	снз	снз	6-СН _З	-(сн ₂) ₂ (H ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃

50

EP 0 647 637 A1

Tabelle 2 (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Y	z _n	A	В	R ¹
10	сн3	снз	6-СН _З	-(CH ₂) ₂	CH ₂	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
15	снз	снз	6-СН _З	-CH		-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
20	сн3	сн3	6-CH ³	-сн ₂ :	7	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
25	сн ₃	сн3	6-СН _З	-сн	2 0	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃
30	сн ₃	CH3	6-СН _З	-сн	2 0	-с(сн ₃) ₂ сн ₂ сн ₃

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden 3-Aryl-4-hydroxy- Δ^3 -dihydrofuran-Derivate der Formel (Ic) genannt:

5			R ²	C2H5	C2H5	C2HS	C2H5	C2H5	C2H2	C2H5	C2H5	C2HS
10			Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15			u	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								١	12,2	[2] 2_		
25		G	83	3)-	3)-CH2-	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2$ - $CH(0-i-C_3H_7)$ - $(CH_2)_2$ -	$-(CH_2)_2$ -CH(0-t- C_4H_9)-(CH_2)2-)-CH2-	-(сH ₂) ₂ -сH(scH ₃)-(сH ₂) ₂ -
30		(10)		-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂ -	² -сн(осн ²	2-CH(OC2	2-CH(OC3	2-CH(O-i-	2-CH(0-t-	-(CH ₂) ₃ -CH(SCH ₃)-CH ₂ -	2-CH(SCH ₃
35		r ₂	A	-(CH ₂)	- (CH ₂)	- (CH ₂)	-(CH ₂)	-(CH ²)	-(CH2)	-(CH ²)	-(CH ₂)	-(CH ₂)
40		X X X										
45	ကျ	B O O	X Y Z _n	I	x	x	×	Ħ	H	X	x	I
	Tabelle 3		>	ü	ប៊	ច	ບັ	ប៊	CI	ប៊	ប៊	C
50	Tab		×	ប៊	C	្សី	C	C	CI	ប	ເວ	2

		!						
5		R ²	C2HS	C2H5	c ₂ H ₅	C2H5	C2H5	C2H5
10		Σ	0	0	0	0	0	0
15		J	0	0	0	0	0	o
20								
25		В						
30				OH2	OHO-	-CH2		<u></u>
35	(B	A	-CH2	-CH2-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-CH2	-CH ₂ -
40	(Fortsetzung)							
45	(Fo	Zn	x	Ξ	×	æ	x	x
	Tabelle 3	>-	C	C I	ច	ü	ច	ü
50	Tabe	×	c ₁	ប៊	C I	C]	ប៊	CJ

5		R ²	C2H ₅	C ₂ H ₅	i -C ₃ H ₇	i-C3H7	i - C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	1-C3H7	i-C ₃ H ₇	i-C3H7
10		Σ	o	0	0	0	0	0	Ο.	0	0	0	0
15		נ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								į		-2(2	-2(2		
25		Ø			3H ₃) -	сн ₃)-сн ₂ -	сн ₃)-(сн ₂) ₂ -	22H2)-(CH2)5.	3H2)-(CH2)5.	-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂	-t-C4H9)-(CH2	2H ₃)-СH ₂ -	3H3)-(CH2)2-
30 35		А	-CH2		-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(CH ₂) ₃ -CH(OCH ₃)-CH ₂ -	$-(cH_2)_2-cH(ocH_3)-(cH_2)_2-$	$-(CH_2)_2-CH(0C_2H_5)-(CH_2)_2-$	$-(CH_2)_2$ - $CH(0C_3H_7)$ - $(CH_2)_2$ -	-(CH ₂) ₂ -CH(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-(СИ ₂) ₂ -СИ(0-t-С ₄ И ₉)-(СИ ₂) ₂ -	-(cH ₂) ₃ -cH(SCH ₃)-CH ₂ -	$-(cH_2)_2-cH(scH_3)-(cH_2)_2-$
40	tsetzung)												
45	(Fort	2 _n	щ	ж	x	Ħ	×	x	x	x	H	×	×
	Tabelle 3	>-	ü	ប៊	ວ	CJ	CJ	ប៊	ເວ	ប៊	ວ	CJ	ប៊
50	Tab	×	C1	CJ	C	CJ	C	CJ	ប	CJ	ວ	CJ	C

5		R2	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i -C ₃ H ₇	i - C ₃ H ₇	i -C ₃ H ₇
10		Σ	0	0	0	0	0	0
15		L	0	0	0	O	0	0
20								
25		В						
30					OH2	CH2	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	
35	g)	A	-CH ₂	-CH2-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-CH2	√2HD-
40	(Fortsetzung)							
45		2 _n	x	I	I	x	x ·	Ξ
	Tabelle 3	>-	ច	ü	ប៊	CJ	C	ប៊
50	Tab	×	ប៊	ប៊	ច	C1	ប	CI

5		R ²	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C3H7	i-C3H7	i -C3H7	i -C ₃ H ₇	i-C3H7	i-C3H7
10		Σ	0	0	ဟ	ဟ	တ	တ	တ	တ	w	ဟ	v
15		r.	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								-2	- 2	¹ 2,2 ⁻	12)2-		
25		മ			- (E ₁	13)-CH2-	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2$ -CH(0-i- C_3H_7)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(0-t-C_4H_9)-(CH_2)_2-$	3)-CH2-	$-(CH_2)_2$ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
30			-CH ₂	-cH2-	-(сн ₂) ₄ -сн(осн ₃)-	-(CH ₂) ₃ -CH(OCH ₃)-CH ₂ -	2)2-сн(осн	2)2-CH(OC2	²) ² -сн(ос ³	2)2-CH(0-i	2)2-CH(0-t	-(сн ₂) ₃ -сн(sсн ₃)-сн ₂ -	2)2-сн(sсн
35	_	A	·	·	, НО) -	- (CH	- (CH)	- (CH;	- (CH2	- (CH	- (CH)	- (CH	- (CH ₂
40	tsetzung)												
45	(Fort	Zn	н	ж	x	×	H	x	I	x	x	x	×
	Tabelle 3	> -		C1	CJ	c ₁	ເວ	CI	C1	CJ	ວິ	ü	C
50	Tabe	×	5	ប៊	ប៊	CI	ប	ü	C]	CI	C	ប	ប៊

5		R ²	i-C ₃ H ₇	i -C3H7	i-C ₃ H ₇	i -C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i -C ₃ H ₇
10		Σ	w	ဟ	w	ω	w	w
15		L	O	0	o	0	o	0
20								
25		В						
30			\bigcirc	Ç ² ₂	CH2	2 -CH2	T ₂	
35	g)	A	-CH2-	-CH2-	-(CH ₂)2	-(CH ₂) ₂ -	-CH2	-CH2
40	(Fortsetzung)							
45	(Fo	2 _n	x	r	x	æ	ĸ	æ
	11e 3	>-	CJ	ü	CI	ü	CJ	C]
50	Tabelle	×	C ₁	ເັ	C1	ü	CI	CI

5		R ²	i -C3H7	i-C ₃ H ₇	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i -C4H9	i-C4H9	i-C4H9
10		Σ	ω	ဟ	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		IJ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20							ſ	-2	2-2	H2)2-	H2)2-		ı
25		В			3)-	3)-CH2-	3)-(CH ₂) ₂	н ₅)-(сн ₂)	H ₇)-(CH ₂)	-C3H2)-(C	-C4H9)-(C	3)-CH2-	3)-(CH ₂) ₂
30			-CH2	-CH2-	-(сн ³) ⁴ -сн(осн ³)-	-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(0C_3H_7)-(CH_2)_2^-$	$-(CH_2)_2-CH(0-i-C_3H_7)-(CH_2)_2-$	$-(CH_2)_2-CH(0-t-C_4H_9)-(CH_2)_2-$	-(CH ₂) ₃ -CH(SCH ₃)-CH ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
35	(bu	A	'	t	- (СН ₂	- (СН ₂	- (сн ²	- (сн ²	- (СН ₂	- (CH ₂	- (CH ₂	- (CH ₂	- (CH ₂
40	(Fortsetzung)												
	년 년	Zn	ж	x	Ħ	×	I	x	r	ĸ	x	x	x
45	Tabelle 3	~	ü	ប៊	ບີ	CJ	CI	CJ	ວິ	C	CJ	CI	ប
50	Tabe	×	CI	ប៊	c ₁	ü	ິເວ	ü	ü	ບິ	ប៊	CI	CJ

5		R ²	i-C ₄ H9	i -C4H9	i-C ₄ H ₉	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9
10		Σ	0	0	0	o	0	0
15		ı	0	0	0	o	0	0
20								
25		B						
30			\bigcirc	CH2 -CH2		2 -CH2	-CH2	
35	ıg)	A	-CH2-	-CH2-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂)2	,	-CH ₂ -
40	ortsetzung)							
4 5	(Fort	Zn	æ	x	æ	ж	x	x
	Tabelle 3	> -	ü	ច	ü	ប	c ₁	ົວ
50	Tab	×	C]	CJ	ប	ü	C1	ប៊

5		R ²	i-C4H9	i-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9
10		Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		L	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20							-2	-2,	-2,	CH ₂) ₂ -	2H2)2-		' 2
25		B			сн ³) –	сн3)-сн5-	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(0C_3H_7)-(CH_2)_2^-$	$-(CH_2)_2-CH(0-i-C_3H_7)-(CH_2)_2^-$	$-(CH_2)_2-CH(0-t-C_4H_9)-(CH_2)_2-$	снз)-снз-	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
30		A	-CH ₂	-CH ₂	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(CH ₂) ₃ -CH(OCH ₃)-CH ₂ -	сн ₂) ₂ -сн(о	сн ^{2)2-сн(о}	сн ₂) ₂ -сн(о	сн ₂)2-сн(о	СН ₂)2-СН(О	-(CH ₂) ₃ -CH(SCH ₃)-CH ₂ -	сн ₂)2-сн(s
35	ing)				-	-	-	-	-	-	-	-	÷
40	(Fortsetzung)	Zn	I	r	Ħ	ĸ	Ħ	H.	I	H	ĸ	I	x
45	16 3	٠	. 13	C1	ເງ	C ₁	0.1	CJ	ü	ü			CJ
50	Tabelle	×	C1	CI					ប				0

. 55

			6 H 3	, Н	6н.	.н.	6н.	Н9
5		R2	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9
10		Σ	0	0	0	0	0	0
15		J	0	0	o	o	0	0
20								
25		В						
30				CH2-CH2	CH2	-CH2	-CH2	\sum_{2}^{2}
35	g)	A	-cH ₂	-CH2-	-(CH ₂) ₂	_2(СН2)- -(Ŭ	-CH ₂ /
40	tsetzung)							
45	<u>Tabelle 3</u> (Fort	2 _n	x	ĸ	r	r	x	x
	elle 3	>-	ü	CJ	ប៊	CJ	C1	CJ
50	Tab	×	CJ	ប៊	C1	C ₁	ប៊	C1

45 ന്വ
다. 이 보 표 표 :

5		R ²	C2H5	C2HS	C2H5	C ₂ H ₅	C2H5	C2H5
10		Σ	0	0	0	0	٥	0
15		ם	0	0	0	0	0	0
20								
25		æ						
30			\bigcirc	Q ₁	OH Z	Sp.	-GH2-	
35	(bu	A	-CH2-	-CH2-	-(CH ₂)-	-(CH ₂) ₂ -	ĭ	-CH2-
40	ortsetzung)							
45	(Fo	Zn	r	¤	x	x	x	x
	Tabelle 3	>	CH ₃	CH3	снз	c _H 3	снз	СН3
50	Tabe	×	снз снз	снз снз	СНЗ	снз	снз	снз снз

5		R ²	C2H5	C2HS	i-C ₃ H ₇	i-C3H7	i-C3H7	i-C ₃ H ₇	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C ₃ H ₇
10		Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0.	0	0
15		u	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								ŧ	ı	2,2_	2,2		
25		B			Нз)-	нз)-сн2-	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(OC_3H_7)-(CH_2)_2$	-(CH ₂) ₂ -CH(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(0-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	₁₃)-CH ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(SCH_3)-(CH_2)_2-$
30		¥	-CH2	-CH2	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂ -	12)2-СН(ОС)	42)2-CH(OC	12)2-CH(OC	12)2-CH(0-	12)2-CH(0-	-(сн ₂) ₃ -сн(sсн ₃)-сн ₂ -	₁₂ , ₂ -сн(sc
35	ng)				(C)	:D) -	:D) -	- (C	- (C	5)-	5) -	- (0	- (C
40	(Fortsetzung)												
45		Zn	x	Ħ	x	x	Ï	x	Ħ	x	I	Ξ	x
	116 3	> -	CH ₃	СНЗ	снз	снз	снз	СНЗ	снз	снз	снз	снз	снз
50	Tabelle	×	CH ₃	СН3	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз

EP 0 647 637 A1

5		R ²	i-C3H7	i-C ₃ H ₇	i - C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C3H7
10		Σ	o	0	0	0	0	0
15		J	0	0	0	0	0	0
20								
25		æ						
30			\bigcirc	-0H2	CH2	OH2	-GH2-	
35	ng)	A	-CH ₂ -	-CH2-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	Ĭ.	⁻ CH ₂ ·
40	ortsetzung)							
45	(Fort	Zn	ĸ	r	ж	I	x	x
	Tabelle 3	>-	снз	СНЭ	снз	CH ₃	снз	снэ
50	Tabe	×	сн3 сн3	сн3 сн3	снз снз	снз	СНЗ	снз снз

			2	2	2	~	~	~	~	~	~	~	
5		R ²	i -c ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C3H7	i-C3H7	i-C ₃ H ₇	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	1-C3H2
10		Σ	0	0	w	တ	တ	တ	ဟ	S	တ	S	S
15		u	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								t	1	2,2	2,2_		
25		æ			-	-CH2-)-(CH ₂) ₂ -	5)-(CH ₂) ₂	,)-(CH ₂) ₂	3H ₇)-(CH	34H9)-(CH	-CH2-	-(CH2)-
30					-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(CH ₂) ₃ -CH(OCH ₃)-CH ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	$-(C_{12})_{2}-C_{11}(0-i-C_{3}H_{7})-(C_{11})_{2}$	-(CH2)2-CH(O-t-C4H9)-(CH2)2-	-(сн ₂) ₃ -сн(sсн ₃)-сн ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
35	^	A	-CH2	-CH2-	-(CH ₂)4	-(CH ²)3	-(CH ²) ²	-(CH ²) ²	-(CH ²) ²	-(CH2)2	-(CH ²) ²	-(CH ₂) ₃	-(CH ₂) ₂
40	(Fortsetzung)												
	(For	2 _n	×	x	I	ı	x	H	x	Ħ	H	H	X
45	1e 3	~	CH ₃	c H3	снз	снз	снз	снз	знз	снз	снз	снз	снз
50	Tabelle	×	CH ₃	снэ	CH ₃				сн3 с				CH ₃ C

5		R ²	i -C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇				
10		Σ	Ø	ဖ	ω	တ	Ŋ	
15		u	0	0	0	0	0	s 0
20								
25		В						
30			\bigcirc	OH2	-ch2	-GH2	Б.	
35	(6 t	Y	-cH2-	-CH2-	-(CH ₂)-	_(CH ₂)2	Ÿ	-CH ₂
40	(Fortsetzung)							
45		2 _n	x	Ξ	x	x	x	x
	Tabelle 3	>-	снз снз	снз снз	СНЗ	СНЗ	снз	снз
50	Tabe	×	снз	снз	снэ	снз	снз	снэ

50		45	40	35	30	25	20	15	10	5
9	Tabelle 3	(Fort	(Fortsetzung)							
- 1	> -	Zn		A		В		u	Σ	R ²
СНЭ	снэ	r		-CH2				0	w	i-C ₃ H ₇
ено	СНЗ	Ħ		_сн ₂ -				0	ဟ	i -C3H7
снз	снз	I		-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	- (^Е ноо) на			0	0	i-C4H9
снз	снз	æ		-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂ -	:н(осн ³)-	-CH2-		0	0	i-C4H9
снз	снз	×		$-(cH_2)_2-cH(ocH_3)-(cH_2)_2-$:H(OCH3)-	(CH ₂) ₂ -		0	0	i-C4H9
снз	снз	x		-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	3H(OC2H5)	-(CH ₂) ₂ -		0	0	i-C4H9
снз	снз	æ		$-(CH_2)_2-CH(OC_3H_7)-(CH_2)_2-$	CH(OC3H2)	-(CH ₂) ₂ -		0	0	i-C4H9
	снз	æ		-(CH ₂) ₂ -CH(O-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	:н(о-i-с _э	, ну) - (Сн	2-2	0	0	i-C4H9
	снз	x		-(CH ₂) ₂ -CH(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	3H(O-t-C4	Н9)-(СН	2-2	0	0	i-C4H9
	СНЗ	x		-(сн ₂) ₃ -сн(sсн ₃)-сн ₂ -	:н(scн ₃)-	CH2-		0	0	i-C4H9
	снз	x		$-(cH_2)_2$ - $cH(scH_3)$ - $(cH_2)_2$ -	:H(SCH ³)-	(CH ₂) ₂ -		0	0	i-C4H9

5		R ²	i-C4H9	i-C ₄ H ₉	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9
10		Σ	o	0	0	0	0	0
15		ı	0	0	0	0	0	0
20								
25		æ						
30			\bigcirc	CH2 CH2	CH2-CH2	CH2	-ig-	
35	(61	A	- CH2	-CH2-	-(CH ₂)2-	(CH ₂)	0	-CH ₂ -
40	(Fortsetzung)							
45		Zn	x	æ	I	r	Ħ	r
	Tabelle 3	>	снз снз	снэ	СНЗ	снз	снз	снэ
50	Tabe	×	СНЗ	снз снз	СНЗ	снз	снз	снз снз

5		R ²	i-C ₄ H9	i-C ₄ H ₉	s-C ₄ H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9
10		Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		J	0	O	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								١.	١.	12,2-	2,2,		
25		В)		н _з) -	нз)-сн ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(OC_3H_7)-(CH_2)_2-$	$-(CH_2)_2-CH(0-i-C_3H_7)-(CH_2)_2-$	$-(cH_2)_2$ -CH(0-t- c_4H_9)-($cH_2)_2$ -	₁₃)-сн ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
30		_	-CH ₂	-cH ₂	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(cH ₂) ₃ -cH(OCH ₃)-CH ₂ -	2)2-CH(OC	2)2-CH(OC	2)2-CH(OC	2)2-CH(0-i	2)2-CH(0-t	-(сн ₂) ₃ -сн(sсн ₃)-сн ₂ -	2)2-CH(SC
35	(Bur	A			- (СН	- (CH	H2) -	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH
40	(Fortsetzung)	c											
45	J	2 _n	r	I	Ħ	I	X	I	H	x	I	I	x
	Tabelle 3	*	CH ₃	СНЗ	снз	снэ	снз	СНЭ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	снз	снз
50	Tabe	×	СНЗ	снз	CH3	снз	СНЗ	снз	СНЗ	СНЗ	СНЗ	снз	СНЗ

5		R ²	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9
10		Σ	0	0	0	0	0	0
15		ט	O	0	0	0	0	0
20								
25		α.						
30		A	\bigcirc	^{-CH2}		-CH ₂	-CH2	CH ₂
35	(Bunz		-CH2-	-CH2-	-(CH ₂) ₂ .	-2(CH ₂)-		1.
40	(Fortsetzung)							
45		Zn	x	x	. =	x	Ξ	x
	Tabelle 3	>	сн3 сн3	снз снз	снз	Снз	снз	снэ снз
50	Tabe	×	СНЗ	снз	снз	СНЗ	снз	снз

5		R ²	s-C4H9	s-C4H9	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2HS	C2H5	C2H5
10		Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		נ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								١	1.	-2(2	-2(2		
25		æ)-CH2-)-(CH ₂) ₂ -	5)-(CH ₂) ₂	7)-(CH ₂) ₂	с ₃ н ₇) - (сн	с ₄ н ₉)-(сн)-CH ₂ -)-(CH ₂) ₂ -
30					-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	$-(cH_2)_2$ -CH(0-i- c_3H_7)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(0-t-C_4H_9)-(CH_2)_2-$	-(CH ₂) ₃ -CH(SCH ₃)-CH ₂ -	-(CH ₂) ₂ -СH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
35	2	Ą	-CH2-	-CH2	-(CH2)-	- (CH ₂) =	-(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₂	-(CH ²) ²	-(CH2)-	-(CH2)-	-(CH ₂)3	-(CH ₂) ₂
40	tsetzung)				~	_	~	_	_	•	_	_	_
4 5	(Fort	Zn	x	Ξ	6-CH3	6-CH ₃	6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH ₃
	Tabelle 3	٨	СНЭ	CH ₃	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз
50	Tabe	×	снз	СНЭ	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз

5		R2	c ₂ H ₅	C ₂ H ₅	C2H5	C2H5	C2H5	c ₂ H ₅
10		Σ	0	0	0	0	0	0
15		J	0	0	o	0	0	0
20								
25		æ						
30			\bigcirc	OH2	OH2	ZHD-	-GH2	
35	(Br	A	-CH2	-CH2-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂)-	Ö	√2H2+
40	(Fortsetzung)		၉	္ဌာ	m	m	m	e E
45		Zn	6-СН3	6-CH ₃	6-СН3	6-сн ₃	6-CH ₃	6-СН3
50	Tabelle 3	>-	снз снз	снэ снэ	снз снз	13 СН3	3 СН3	3 CH ₃
	Ä	×	ប៉	ប៊	່ວ	CH ₃	снэ	СНЗ

5		R ²	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	i -C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7
10		Σ	o	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		ı	0	o	0	0	0	D	0	0	0	0	0
20						ı	2,2-	H2)2-	H2)2-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	,	2)2-
25 30		В	<u></u>	<u></u>	(°CH3)	(оснз)-сн	(осн ³) - (сн	(0C ₂ H ₅)-(C)	(OC ³ H ²) - (C)	(0-i-C3H7)	(0-t-C4H9)	(SCH3)-CH2,	нэ)-(^Е нэs)
35	ing)	A	CH2-	-CH2-	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(сн ₂) ₃ -сн(осн ₃)-сн ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$	$-(CH_2)_2$ -CH (OC_2H_5) - $(CH_2)_2$ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-(ch ₂) ₂ -сн(0-t-c ₄ н ₉)-(сн ₂) ₂ -	-(сн ₂₎₃ -сн(sсн ₃)-сн ₂ -	$-(CH^2)^2$ -CH(SCH ³)-(CH ²) ² -
40	(Fortsetzung)		6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH ₃	6-сн ₃	6-CH ₃	6-CH ₃	6-сн3	6-сн3	6-сн3	6-сн3	снз
45		2 _n	- 9	-9	9	9	9	9-9)-9	9-1)-9)-9	6-CH ₃
	Tabelle 3	>	сн3 сн3	СНЗ	снз	снз	снз	снз	снз	снэ	снз	снз	снз
50	Tabe	×	CH3	СНЗ	снз	снз	СНЗ	CH3	СНЗ	СНЗ	снз	снз	снз

5		R ²	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇			
10		Σ	0	0	0	0	o	0
15		ı	0	0	0	0	0	0
20								
25		В						
30			\bigcirc	CH2-CH2	CH2	2-CH2	-CH ₂	CH2-
35	ng)	A	-CH2-	-CH2-	-(CH ₂)-	-(CH ₂) ₂ -	Ĩ	Ü
40	(Fortsetzung)		m	m	m		m	
45		2 _n	6-CH ₃	6-СН3	6-сн3	6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH ₃
	11e 3	>-	снз снз	снэ	снз	СНЗ	снз	СНЗ
50	Tabelle	×	снз	снэ	снз	снз	снз	снз снз

5		R ²	i - C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C ₃ H ₇	i-C3H7	i-C ₃ H ₇	i -C ₃ H ₇
10		Σ	0	0	ဟ	Ŋ	ဟ	ဟ	တ	ဟ	ဟ	ဟ	တ
15		J	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								ı	ı	2,2_	2,2		
25		В				, -CH2-	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	$-(cH_2)_2$ -CH(O-i- c_3H_7)-(CH $_2$) $_2$ -	$-(CH_2)_2$ -CH(0-t-C4H9)-(CH2)2-)-CH2-	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
30			-CH2	-CH ₂	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(cH ₂) ₃ -cH(OCH ₃)-CH ₂ -	, ₂ -сн(осн ₃	2-CH(OC2H	, ₂ -сн(ос ₃ н	2-CH(0-i-	2-CH(0-t-	-(сн ₂) ₃ -сн(sсн ₃)-сн ₂ -	₂ -сн(sсн ₃
35	, (B	¥	7	7	- (CH ₂)	-(CH ²)	-(CH ²)	-(CH ₂)	-(CH ²)	-(CH ²)	-(CH ²)	-(CH ₂)	-(CH ₂)
40	tsetzung)		·	ю	m	m	m	m	m	m	m	m	m
45	(Fort	2 _n	6-CH ₃	6-СН3	6-CH3	6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH3	6-CH ₃	^е но-9	6-CH ₃	€СН3
	11e 3	>-	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз
50	Tabelle	×	CH3	СНЗ	CH ₃	снз	СНЗ	снз	снз	снэ	снз	снз	СНЗ

5		R ²	i -C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i - C ₃ H ₇
10		Σ	ဟ	ω	ω	w	ω	ω
15		J	0	0	0	0	0	0
20								
25		В						
30				OH OH	-GH2	ch2		
35	g)	A	-cH2	-CH2-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-CH2	-CH ₂
40	tsetzung)		m	m	m	m	m	
45	(For	2 _n	6-CH ₃	6-сн3	6-сн3	€н2-9	6-CH ₃	6-СН3
	116 3	*	СНЗ	снз	снз	снз снз	снз	снз снз
50	Tabelle	×	CH ₃	снз	снз	снэ	снз	снз

5		R ²	i -C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i - C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9	i-C4H9
10		Σ	w	ω	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								-2	-8	H2)2-	42)2-		
25		Ω			H ₃)-	нз)-сн2-	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(0C_3H_7)-(CH_2)_2-$	$-(CH_2)_2-CH(0-i-C_3H_7)-(CH_2)_2^-$	$-(cH_2)_2$ -CH(0-t- c_4H_9)-(CH ₂) ₂ -	13)-CH2-	-(CH ₂) ₂ -CH(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
30		-	-GH ₂	-CH2-	-(сн ²) ⁴ -сн(осн ³)-	-(cH ₂) ₃ -cH(OCH ₃)-cH ₂ -	2)2-CH(OC	2)2-CH(OC	2)2-CH(OC	2)2-CH(0-)	2)2-CH(0-t	-(CH ₂) ₃ -CH(SCH ₃)-CH ₂ -	2)2-CH(SCH
35	(bun	Y			но) -	- (CH	HO)-	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH
40	(Fortsetzung)	Zn	6-CH ₃	6-сн3	€но-9	6-CH3	6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH ₃	€-сн3	6-CH ₃	6-CH ₃
45	ကျ		-			•		•	•	9	w	40	9
		> -	сн3 сн3	снз	CH ₃	CH_3	снз	СНЭ	снз	снз	СНЗ	снз	снз
50	Tabelle	×	СНЗ	СНЗ	снз	снз	снз	СНЗ	снз	СНЗ	снз	снз	снз

5		R ²	i-C4H9	i-C4H9	i-C ₄ H9	i-C ₄ H9	i-C4H9	i-C4H9
10		Σ	0	0	0	0	0	0
15		J	O	o	0	0	o	0
20								
25		В						
30				CH2	OH2	CH2	-CH2	
35	g)	A	-cH2-	-CH2-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂)2-	Ö	-¢H ₂ /
40	(Fortsetzung)		Ę.	"e	e E	Ę.	<u>.</u> e	ლ
45		Zn	6-снз	6 - CH ₃	6-CH ₃	е-сн3	6-CH ₃	6-снз
	Tabelle 3	>	снз снз	снз	СНЗ	СНЗ	снэ	снз
50	Tab	×	CH3	СНЗ	снз	снз	СНЗ	снз

5		R ²	i -C4H9	i-C4H9	8-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9	s-C4H9
10		Σ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
15		J	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
20								ı	ŧ	2)2-	2,2		
25		Ф			-)-CH2-	-(сн ₂) ₂ -сн(осн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(0C_3H_7)-(CH_2)_2^-$	$-(cH_2)_2$ -CH(0-i- c_3H_7)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(0-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -)-CH2-	-(сн ₂) ₂ -сн(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -
30			-cH ₂	CH2	-(CH ₂) ₄ -CH(OCH ₃)-	-(CH ₂) ₃ -CH(OCH ₃)-CH ₂ -	² -сн(осн ³	² -сн(ос ⁵ н	² -сн(ос ³ н	2-CH(0-i-	2-CH(0-t-	-(cH ₂) ₃ -CH(SCH ₃)-CH ₂ -	₂ -сн(scн ₃
35	(6	A	Ü	Ü	-(CH ₂)	-(CH ₂)	-(CH ₂)	-(CH ₂)	-(CH ₂);	-(CH ₂);	-(CH2)	-(CH2)	-(CH2);
40	setzung)		_	_									
45	(Fort	Zn	6-CH ₃	6 - CH ₃	6-CH ₃	6-CH3	6-СН3	6-сн3	6-CH ₃	6-CH3	6-СН3	€ -СН3	6-СН3
	11e 3	>-	снз снз	снз	CH3	СНЗ	CH ₃	снз	снз	снз	CH ₃	снз	снз
50	Tabelle	×	CH ₃	снз	снз	СНЗ	СНЗ	снз	снз	снз	снз	снз	CH3

5		. R ²	s-C ₄ H ₉	s-C4H9	s-C ₄ H ₉	s-С ₄ Н9	s-C ₄ H ₉	s-C4H9
10		Σ	0	0		0	0	0
15		J	0	0	0	0	0	o
20								
25		В						
30			\bigcirc	CH2	CH2	CH2-OH2	-CH2	
35	(bu	A	-CH2-	-CH2-	-(CH ₂)2	-(CH ₂)2-	7	-CH2
40	(Fortsetzung)		^Є -сн ³	6-CH ₃	6-CH ₃	6-сн ₃	ж	.H ₃
45		Zn	9	9-9)-9	9-9	6-CH ₃	6 - CH ₃
	Tabelle 3	>-	снз снз	СН3	СНЗ	CH ₃	СНЗ	снз
50	Tabe	×	СНЗ	снз	СНЗ	снз	снз	снэ

5		R ²	s-C4H9	s-C ₄ H9	
10		Σ	0	0	
15		J	0	0	
20					
25		æ			
30					
35		4	√2H2-	-CH2	
40	rtsetzung)		H ₃	e r	
45	2 (Forts	Zn	6-CH ₃	6-СИ3	
	Tabelle 3	>-	снз снз	снз снз	
50	Tab	×	СНЗ	СНЗ	

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden 3-55 Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuran-Derivate der Formel (Ig) genannt:

Tabelle 4:

15	x	Y	z _n	A	В	E E	
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₄ -(сн (осн ₃) -	Na	
20	Cl	C1	н	-(CH ₂) ₃ -(сн(осн ₃)-сн ₂ -	Na	
20	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -(СН(ОСН ₃)-(СН ₂) ₂ -	Na	
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -(сн(ос ₂ н ₅)-(сн ₂) ₂ -	Na	
25	Cl	Cl	Н	-(CH ₂)2-	СН(ОС _З Н ₇)-(СН ₂) ₂ -	Na	
	Cl	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -	СН(O-i-C ₃ H ₇)-(СН ₂) ₂ -	Na	
30	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -	сн(о-t-с ₄ н ₉)-(сн ₂) ₂ -	Na	
30	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₃ -	сн(sсн ₃)-сн ₂ -	Na	
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -	сн(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -	Na ·	
35							
	Cl	Cl	Н	-cH ^S		Na	

EP 0 647 637 A1

T-L-11- 4.	/ ED = = 4 = = 4 = = = =
<u>Tabelle 4:</u>	(Fortsetzung)
AUDUALU 4.	(1 or cocceding)

5	x	Υ	z _n	A B	E
10	C1	C1	н	-сн ₂ ————————————————————————————————————	Na
15	C1	Cl	н	-(CH ₂) ₂ —————————————————————————————————	Na
20	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -CH ₂	Na
25	Cl	C1 .	н _	-CH ₂	Na
30	Cl	Cl	н	-cH ₂	Na
35	Cl	Cl	Н	-CH ₂	Na
40	Cl	C1	н	-cH ₂	Na
	Cl	Cl	н	-(сн ₂) ₄ -сн(осн ₃)-	-NHi-C-H-
45	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₃ -CH(OCH ₃)-CH ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇ -NH ₃ -i-C ₃ H ₇
45	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇

Tabelle 4: (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Y	z _n	A	.В	E
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -CH	1(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
10	C1	Cl	Н	-(CH ₂) ₂ -CH	1(0C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
.0	Cl	C1	Н	-(CH ₂) ₂ -CH	1(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -CH	1(0-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
15	Cl	C1	н	-(CH ₂) ₃ -CH	н(scн ₃)-сн ₂ -	-NH ₃ -i-С ₃ Н ₇
	Cl	C1	Н	-(CH ₂) ₂ -CH	н(scн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
20	Cl	Cl	н	-сн ₂		-NН ₃ -і-С ₃ Н ₇
25	Cl	Cl	н	-сн ₂ -	-CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
30	Cl	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -	-CH ₂	-NH ₃ -і-С ₃ Н ₇
35	Cl	Cl	н	-(CH ₂);	2-CH ₂	-NН _З -і-С _З Н ₇
40	Cl	C1	н	-(CH ₂	-NН _З -і-С _З Н ₇
45	Cl	Cl	н	-c;	H ₂	-NН ₃ -i-С ₃ Н ₇

50

Tabelle 4: (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Y	z _n	A	В	E
10	Cl	Cl	Н		-CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
15	Cl	C1	Н		-CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	снз	сн3	Н	-(CH ₂) ₄ -	сн(осн ₃)-	Na
20	сн3	снз	Н	-(CH ₂)3-	СН(ОСН ₃)-СН ₂ -	Na
	сн3	сн3	Н	-(CH ₂) ₂ -(CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	Na
	сн3	сн3	Н	-(CH ₂) ₂ -	CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	Na
25	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -	CH(OC3H7)-(CH2)2-	Nа
	снз	сн3	Н	-(CH ₂) ₂ -	CH(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	Ив
30	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -	CH(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	Na
	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₃ -	сн(sсн ₃)-сн ₂ -	Na
	снз	снз	н	-(CH ₂) ₂ -	СН(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	Na
35	снз	снз	н	-сн ₂		Nа
	3	33	••	52	>/	
40	сн _З	снз	н	-сн	2-CH ₂	Na
45	сн _З	сн3	н	-(сн ₂)	2-CH ₂	Na
						•

50

Tabelle 4: (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Y	z _n	А	В	E
10	снз	сн ₃	Н	-(сн ₂)	2-CH ₂	Na
15	сн _З	снз	Н	-(CH ₂	Na
20	снз	снз	н	-c:	H ₂	Na
25	снз	снз	н	-(CH ₂	Na
30	снз	сн3	н		CH ₂	Na
	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₄ -C	н(осн ₃)-	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
35	снз	снз	н	-(CH ₂) ₃ -С	H(OCH ₃)-CH ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	снз	сн3	н	-(CH ₂) ₂ -C	H(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
40	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -C	H(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
70	снз	сн3	Н	-(CH ₂) ₂ -C	H(OC3H7)-(CH2)2-	-NH ₃ -і-С ₃ Н ₇
	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -C	H(O-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -і-С ₃ Н ₇
45	снЗ	сн3	Н		$H(0-t-C_4H_9)-(CH_2)_2-$	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	сн3	CH ³	Н		H(SCH ₃)-CH ₂ -	-NH ₃ -і-С ₃ Н ₇
50	снз	сн ³	н	-(CH ₂) ₂ -C	н(sсн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇

Tabelle 4: (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Y	z _n	A	.В	E
10	снз	снз	Н	-сн ₂ -	\	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	снз	снз	Н	-сн ₂	-CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
15	снз	сн3	н	-(CH ₂) ₂		-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
20	снз	снз	Н	-(сн ₂)	2	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
25				_	-сн ₂	
	снз	снз	Н			-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
30	снз	снз	Н	-0	CH ₂	-NH ₃ -і-С ₃ Н ₇
35	снз	снз	н	-	·CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
40 45	снз	сн3	н		CH ₂	-NH ₃ -i-С ₃ Н ₇

50

<u>Tabelle</u> 4: (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Υ	z _n	A	В .	E
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₄ -CH((осн ₃)-	Na
10	снз		•	-(CH ₂) ₃ -CH(Na
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -СН	(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	. Na
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH	(oc ₂ H ₅)-(cH ₂) ₂ -	Na
15	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -СН	(ос ₃ н ₇)-(сн ₂) ₂ -	Na
	сн3	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH	(0-i-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	Na
20	снз	сн3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH	(O-t-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂ -	Nа
	сн3	снз	6-CH ³	-(CH ₂) ₃ -CH	(SCH ₃)-CH ₂ -	Иа
	сн3	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -CH	(SCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	Na
25						
	сн3	снз	6-CH ³	-сн ₂ —		Na
30				ŕ		
	CH3	CH3	6-CH3			Na
35				-(CH ₂	
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂	\bigcirc	Na
					с́н ₂	
40	CH ₃	CH3	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -		Na
		Ū	J		-сн ₂	
45					_	
				-CI	H ₂	
50	снз	CH3	6-CH3		\	Na

Tabelle 4: (Fortsetzung)

5	<u>x</u>	Y	z _n	A	В		E
10	снз	снз	6-СН _З	-1	CH ₂		Na
15	СНЗ	СНЗ	6-CH ₃		-CH ₂		Na
20	снз	снз	6-CH ₃		-CH ₂		Na
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₄ -	сн(осн ₃)-	. *	-NН ₃ -і-С ₃ Н ₇
25	снз	СН _З	6-CH ₃		сн(осн ₃)-сн ₂	-	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	снз	снз	6-CH3		сн(осн ₃)-(сн		-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	CH(OC ₂ H ₅)-(C	H ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
30	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	CH(OC3H7)-(C	H ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	CH(O-i-C ₃ H ₇)	-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
35	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	CH(O-t-C ₄ H ₉)	-(CH ₂) ₂ -	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	снз	сн3	6-CH3	-(CH ₂)3-	сн(sсн ₃)-сн ₂	-	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
	снЗ	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -	сн(scн ₃)-(сн	2)2-	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
40	снз	сн3	6-СН _З	-сн ₂	\rightarrow		-NН ₃ -і-С ₃ Н ₇
45	сн ₃	сн3	6-CH ₃	-сн	2-CH ₂		-NН ₃ -і-С ₃ Н ₇

50

<u>Tabelle 4:</u> (Fortsetzung)

	x	Y	Z _n	A	В	E
10	снз	сн ₃	6-CH ₃	-(СН ₂) ₂	-сн ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
15	снз	сн3	6-CH ₃	- (сн ₂)	2-CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
20	снз	снз	6-СН _З	-	CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
25	снЗ	снз	6-СН _З	-c	CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
30	сн ³	снз	6-СН _З	-	·CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇
35 40	снз	снз	6-СН _З	-	-CH ₂	-NH ₃ -i-C ₃ H ₇

Verwendet man gemäß Verfahren (A) 1-(2,6-Dichlorphenylacetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

50

45

Verwendet man gemäß Verfahren (B) (Variante α) 3-(2,4,6 Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(2-ethoxy)-pentamethylen-Δ³-dihydrofuran-2-on und Pivaloylchlorid als Ausgangsstoff, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

45

50

55

Verwendet man gemäß Verfahren B (Variante β) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(2-methoxy)-tetramethylen- Δ^3 -dihydrofuran-2-on und Acetanhydrid als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

 $\label{lem:condition} \mbox{Verwendet man gemäß Verfahren C 3-(2,4-Dichlorphenyl)-4-hydroxy-5,5-(3-propoxy)-pentamethylen-Δ^3-dih-dichlorphenyl-4-hydroxy-5,5-(3-propoxy-5)-pentamethylen-5,5-(3-propoxy-5)-pentamethylen-5,5-(3-propoxy-5)-pentamethylen-5,5-(3-propoxy-5)-pentamethylen-5,5-(3-propoxy-5)-pentamethylen-5,5-(3-propoxy-5)-pentamethylen-5,5-(3-propoxy-5)-pentamethylen$ ydrofuran-2-on und Chlorameisensäureethoxyethylester als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden. 25

Verwendet gemäß Verfahren 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(3-tert.-butoxy)- (D_{α}) pentamethylen-\(\Delta^3\)-dihydrofuran-2-on und Chlormonothioameisens\(\text{auremethylester}\) als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf wie folgt wiedergegeben werden:

55

35

5

$$H_3C$$
 CH_3
 CH_3

Verwendet man gemäß Verfahren (E) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(1,2-tetramethylen)-trimethylen-Δ³-dihydrofuran-2-on und Methansulfonsäurechlorid als Ausgangsprodukt, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

45

50

55

Verwendet man gemäß Verfahren (F) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(1,4-oxy)-pentamethylen- Δ^3 -dihydrofuran-2-on und Methanthio-phosphonsäurechlorid-(2,2,2-trifluorethylester) als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (G_e) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(2,3-tetramethylen)-tetramethylen- Δ^3 -dihydrofuran-2-on und Ethylisocyanat als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

45

50

55

Verwendet man gemäß Verfahren (G_{B}) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(2-methylmercapto)-pentamethylen- Δ^{3} -dihydrofuran-2-on und Dimethylcarbamidsäurechlorid als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Schema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (H) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-4-hydroxy-5,5-(1-methoxy)-pentamethylen-Δ³-dihydrofuran-2-on und NaOH als Komponenten, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

25
$$H_{3}CO O CH_{3} CH_{3} CH_{3}$$

$$NaOH -H_{2}O$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

Die bei dem obigen Verfahren (A) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (II)

$$\begin{array}{c|c}
A & CO_2R^8 \\
X & & \\
CO_2R^8 & \\
X & & \\
Z_n & & \\
\end{array}$$
(11)

o in welcher

A, B, X, Y, Z, n und R⁸ die oben angegebene Bedeutung haben sind neu, lassen sich aber nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen. So erhält man z.B. O-Acyl-α-hydroxycarbonsäureester der Formel (II), wenn man

a) 2-Hydroxycarbonsäure-(ester) der Formel (XIII)

55

40

in welcher

R¹² für Wasserstoff (XIIIa) oder Alkyl (XIIIb) steht

und

A und B die oben angegebene Bedeutung haben, mit Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XIV)

$$Y \xrightarrow{X} COHal$$

20

25

30

5

10

in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

Hal für Chlor oder Brom steht,

acycliert (Chem. Reviews 52 237-416 (1953)) und gegebenenfalls anschließend verestert; oder wenn man Hydroxycarbonsäuren der Formel (IIa),

$$\begin{array}{c|c}
A & CO_2H \\
\hline
O & Z_p
\end{array}$$
(IIa)

35

40

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben verestert (Chem. Ind. (London) 1568 (1968).

Verbindungen der Formel (IIa) sind beispielsweise aus den Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XIII) und Hydroxycarbonsäuren der Formel (XIIIa) erhältlich (Chem. Reviews 52 237-416 (1953).

Beispielhaft seien folgende Verbindungen der Formel (II) genannt:

1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

 $\hbox{1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexan carbons\"{a}ureethylester}\\$

1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-2-methoxy-cyclohexan carbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-2-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-3-methoxy-cyclohexan carbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-3-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester

```
1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-4-methoxy-cyclohexan carbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-4-methoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-4-ethoxy-cyclohexan carbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-4-ethoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-4-isopropoxy-cyclohexan-carbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-4-isopropoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-4-t-butoxy-cyclohexan carbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-4-t-butoxy-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-3,4-trimethylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-3,4-trimethylen-cyclohexan-carbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-3,4-trimehylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dichlorphenyl-acetyloxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlorphenyl-acetyloxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2-Chlor-6-fluorphenyl-acetyloxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4-Dimethylphenyl-acetyloxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dimethylphenyl-acetyloxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetoxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
1-(2,6-Dichlor-4-trifluormethylphenyl-acetoxy)-2,5-methylen-cyclohexancarbonsäureethylester
Das Verfahren (A) ist dadurch gekennzeichnet, daß Verbindungen der Formel (II) in welcher A, B, X, Y, Z, n
und R8 die oben angegebene Bedeutung haben, in Gegenwart von Basen einer intramolekularen Kondensa-
tion unterwirft.
```

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (A) alle inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon. Weiterhin können Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, iso-Propanol, Butanol, Isobutanol, tert.-Butanol eingesetzt werden.

Als Basen (Deprotonierungsmittel) können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetalloxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (1)

oder TDA 1 (2) eingesetzt werden können. Weiterhin können Alkalimetalle wie Natrium oder Kalium verwendet werden. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetall-alkoholate, wie Natrium-methylat, Natriumethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0 ° C und 250 ° C, vorzugsweise zwischen 50 ° C und 150 ° C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (A) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (II) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (Bα) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäurehalogeniden der Formel (III) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren ($B\alpha$) bei Verwendung der Säurehalogenide alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan. Wenn die Hydrolysestabilität des Säurehalogenids es zulaßt, kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Wasser durchgeführt werden.

Verwendet man die entsprechenden Carbonsäurehalogenide so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bα) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabiyclooctan (DABCO), Diazabiycloundecan (DBU), Diazabiycloundecan (DBU), Hüning-Base und N,N-Dimethylanilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat.

Die Reaktionstemperaturen können auch bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Ba) auch bei der Verwendung von Carbonsäurehalogeniden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens ($B\alpha$) werden die Ausgangsstoffe der Formel (III) und das Carbonsäurehalogenid der Formel (III) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendete Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäurehalogenid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (B β) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IV) umsetzt.

Verwendet man bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bß) als Reaktionskomponente der Formel (IV) Carbonsäureanhydride, so können als Verdünnungsmittel vorzugsweise diejenigen Verdünnungsmittel verwendet werden, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen. Im übrigen kann auch ein im Überschuß eingesetztes Carbonsäureanhydrid gleichzeitig als Verdünnungsmittel fungieren.

Die Reaktionstemperaturen können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bß) auch bei der Verwendung von Carbonsäureanhydriden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20 °C und +150 °C, vorzugsweise zwischen 0 °C und 100 °C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und das Carbonsäureanhydrid der Formel (IV) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Im allgemeinen geht man so vor, daß man Verdünnungsmittel und im Überschuß vorhandenes Carbonsäureanhydrid sowie die entstehende Carbonsäure durch Destillation oder durch Waschen mit einem organischen Lösungsmittel oder mit Wasser entfernt.

Das Verfahren (C) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethiolestern der Formel (V) umsetzt.

Verwendet man die entsprechenden Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester so kommen als Saurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, DABCO, DBC, DBA, Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calcium-oxid, außerdem Alkali- und Erdalkalimetall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) bei Verwendung der Chlorameisensaureester bzw. Chlorameisensäurethiolester alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenwasserstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan.

Bei Verwendung der Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester als Carbonsäure-Derivate der Formel (V) können die Reaktionstemperaturen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Arbeitet man in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und eines Säurebindemittels, so liegen die Reaktionstemperaturen im allgemeinen zwischen -20°C und +100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (C) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und der entsprechende Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester der Formel (V) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt dann nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man so vor, daß man ausgefallene Salze entfernt und das verbleibende Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

Beim Herstellungsverfahren D setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (la) ca. 1 Mol Chlormonothioameisensäureester bzw. Chlordithioameisensäureester der Formel (VI) bei 0 bis 120 °C, vorzugsweise bei 20 bis 60 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Alkohole, Sulfone, Sulfoxide.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Dimethylsulfid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat das Enolatsalz der Verbindung der Formel (la) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin, Triethylamin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Beim Herstellungsverfahren E) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (la) ca. 1 Mol Sulfonsäurechlorid (VII) bei 0 bis 150 °C, vorzugsweise bei 20 bis 70 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Nitrile, Alkohole, Sulfone, Sulfoxide.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Dimethylsulfid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindung der Formel (la) dar, kann auf den weitern Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Beim Herstellungsverfahren F) setzt man zum Erhalt von Verbindungen der Struktur (Ie) auf 1 Mol der Verbindung (Ia), 1 bis 2, vorzugsweise 1 bis 1,3 Mol der Phosphorverbindung der Formel (VIII) bei Temperaturen zwischen -40 °C und 150 °C, vorzugsweise zwischen -10 und 110 °C.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen aller inerten, polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Nitrile, Alkohole, Sulfide, Sulfone, Sulfoxide etc.

Vorzugsweise werden Acetonitril, Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Dimethylsulfid eingesetzt.

Als gegebenenfalls zugesetzte Säurebindemittel kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage wie Hydroxide, Carbonate. Beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin aufgeführt.

Die Umsetzung kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden der organischen Chemie. Die Reinigung der anfallenden Endprodukte geschieht vorzugsweise durch Kristallisation, chromatographische Reinigung oder durch sogenanntes "Andestillieren", d.h. Entfernung der flüchtigen Bestandteile im Vakuum.

Beim Herstellungsverfahren G_{α} setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (la) ca. 1 Mol Isocyanat der Formel (IX) bei 0 bis 100 °C, vorzugsweise bei 20 bis 50 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Nitrile, Sulfone, Sulfoxide.

Gegebenenfalls können Katalysatoren zur Beschleunigung der Reaktion zugesetzt werden. Als Katalysatoren können sehr vorteilhaft zinnorganische Verbindungen, wie z.B. Dibutylzinndilaurat eingesetzt werden. Es wird vorzugsweise bei Normaldruck gearbeitet.

Beim Herstellungsverfahren G_{β} setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (la) ca. 1 Mol Carbamidsäurechlorid bzw. Thiocarbamidsäurechlorid der Formel (X) bei 0 bis 150 °C, vorzugsweise bei 20 bis 70 °C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen aller inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Alkohole, Sulfone, Sulfoxide, Sulfide.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Dimethylsulfid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindung der Formel (la) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (H) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Metallverbindungen (XII) oder Aminen (XII) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren vorzugsweise Ether wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Diethylether oder aber Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, aber auch Wasser eingesetzt werdend Das erfindungsgemäße Verfahren (H) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt. Die Reaktionstemperaturen liegen im allgemeinen zwischen -20°C und 100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (H) werden die Ausgangsstoffe der Formel (la) bzw. (XII) oder (XIII) im allgemeinen in angenähert äquimolaren Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Im allgemeinen geht man so vor, daß man das Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittel einengt.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) können zur Schädlingsbekämpfung eingesetzt werdend Schädlinge sind unerwünschte tierische Schädlinge, insbesondere Insekten, Milben und Nematoden, welche Pflanzen oder höhere Tiere schädigen. Zu den Schädlingen gehören jedoch auch unerwünschte Pflanzen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich bei guter Pflanzenverträglichkeit und günstiger Wärmeblütertoxizität zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, vorzugsweise von Arthropoden, insbesondere von Insekten, Spinnentieren und Nematoden, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Isopoda z.B. Oniscus asellus, Armadillidium vulgare, Porcellio scaber.

Aus der Ordnung der Diplopoda z.B. Blaniulus guttulatus.

20

25

Aus der Ordnung der Chilopoda z.B. Geophilus carpophagus, Scutigera spec.

Aus der Ordnung der Symphyla z.B. Scutigerella immaculata.

Aus der Ordnung der Thysanura z.B. Lepisma saccharina.

Aus der Ordnung der Collembola z.B. Onychiurus armatus.

Aus der Ordnung der Orthoptera z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana, Leucophaea maderae, Blattella germanica, Acheta domesticus, Gryllotalpa spp., Locusta migratoria migratorioides, Melanoplus

differentialis, Schistocerca gregaria.

Aus der Ordnung der Dermaptera z.B. Forficula auricularia.

Aus der Ordnung der Isoptera z.B. Reticulitermes spp..

Aus der Ordnung der Anoplura z.B. Phylloxera vastatrix, Pemphigus spp., Pediculus humanus corporis, Haematopinus spp., Linognathus spp.

Aus der Ordnung der Mallophaga z.B. Trichodectes spp., Damalinea spp.

Aus der Ordnung der Thysanoptera z.B. Hercinothrips femoralis, Thrips tabaci.

Aus der Ordnung der Heteroptera z.B. Eurygaster spp., Dysdercus intermedius, Piesma quadrata, Cimex lectularius, Rhodnius prolixus, Triatoma spp.

Aus der Ordnung der Homoptera z.B. Aleurodes brassicae, Bemisia tabaci, Trialeurodes vaporariorum, Aphis gossypii, Brevicoryne brassicae, Cryptomyzus ribis, Aphis fabae, Doralis pomi, Eriosoma lanigerum, Hyalopterus arundinis, Macrosiphum avenae, Myzus spp., Phorodon humuli, Rhopalosiphum padi, Empoasca spp., Euscelis bilobatus, Nephotettix cincticeps, Lecanium corni, Saissetia oleae, Laodelphax striatellus, Nilaparvata lugens, Aonidiella aurantii, Aspidiotus hederae, Pseudococcus spp. Psylla spp.

Aus der Ordnung der Lepidoptera z.B. Pectinophora gossypiella, Bupalus piniarius, Cheimatobia brumata, Lithocolletis blancardella, Hyponomeuta padella, Plutella maculipennis, Malacosoma neustria, Euproctis chrysorrhoea, Lymantria spp. Bucculatrix thurberiella, Phyllocnistis citrella, Agrotis spp., Euxoa spp., Feltia spp., Earias insulana, Heliothis spp., Spodoptera exigua, Mamestra brassicae, Panolis flammea, Prodenia litura, Spodoptera spp., Trichoplusia ni, Carpocapsa pomonella, Pieris spp., Chilo spp., Pyrausta nubilalis, Ephestia kuehniella, Galleria mellonella, Tineola bisselliella, Tinea pellionella, Hofmannophila pseudospretella, Cacoecia podana, Capua reticulana, Choristoneura fumiferana, Clysia ambiguella, Homona magnanima, Tortrix viridana.

Aus der Ordnung der Coleoptera z.B. Anobium punctatum, Rhizopertha dominica, Acanthoscelides obtectus, Hylotrupes bajulus, Agelastica alni, Leptinotarsa decemlineata, Phaedon cochleariae, Diabrotica spp., Psylliodes chrysocephala, Epilachna varivestis, Atomaria spp., Oryzaephilus surinamensis, Anthonomus spp., Sitophilus spp., Otiorrhynchus sulcatus, Cosmopolites sordidus, Ceuthorrhynchus assimilis, Hypera postica, Dermestes spp., Trogoderma spp., Anthrenus spp., Attagenus spp., Lyctus spp., Meligethes aeneus, Ptinus spp., Niptus hololeucus, Gibbium psylloides, Tribolium spp., Tenebrio molitor, Agriotes spp., Conoderus spp., Melolontha melolontha, Amphimallon solstitialis, Costelytra zealandica.

Aus der Ordnung der Hymenoptera z.B. Diprion spp., Hoplocampa spp., Lasius spp., Monomorium pharaonis, Vespa spp.

Aus der Ordnung der Diptera z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Drosophila melanogaster, Musca spp., Fannia spp., Calliphora erythrocephala, Lucilia spp., Chrysomyia spp., Cuterebra spp., Gastrophilus spp., Hyppobosca spp., Stomoxys spp., Oestrus spp., Hyppoderma spp., Tabanus spp., Tannia spp., Bibio hortulanus, Oscinella frit, Phorbia spp., Pegomyia hyoscyami, Ceratitis capitata, Dacus oleae, Tipula paludosa.

Aus der Ordnung der Siphonaptera z.B. Xenopsylla cheopis, Ceratophyllus spp..

Aus der Ordnung der Arachnida z.B. Scorpio maurus, Latrodectus mactans.

Aus der Ordnung der Acarina z.B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp., Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp..

Zu den pflanzenparasitären Nematoden gehören Pratylenchus spp., Radopholus similis, Ditylenchus dipsaci, Tylenchulus semipenetrans, Heterodera spp., Meloidogyne spp., Aphelenchoides spp., Longidorus spp., Xiphinema spp., Trichodorus spp..

Daneben besitzen die erfindungsgemäßen Wirkstoffe der Formel (I) auch eine gute fungizide Wirksamkeit und lassen sich zur Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten wie beispielsweise gegen den Erreger der Reisfleckenkrankheit (Pyricularia oryzae) einsetzen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können zur Verwendung als Insektizide, Akarizide und Nematizide in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können ferner in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist selbst aktiv wirksam sein muß.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

5

Die erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich auch in besonderer Weise zur Behandlung von vegativem und generativem Vermehrungsmaterial, wie z.B. von Saatgut von Getreide, Mais, Gemüse u.s.w. oder von Zwiebeln, Stecklingen u.s.w.

Bei der Anwendung gegen Hygiene- und Vorratsschädlinge zeichnen sich die Wirkstoffe durch eine hervorragende Residualwirkung auf Holz und Ton sowie durch eine gute Alkalistabilität auf gekälkten Unterlagen aus.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können auch als Herbizide, vorzugsweise als Defoliants, Desiccants, Krautabtötungsmittel und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werdend Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewandten Menge ab.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z.B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden:

<u>Dikotyle Unkräuter der Gattungen:</u> Sinapis, Lepidium, Galium, Stellaria, Matricaria, Anthemis, Galinsoga, Chenopodium, Urtica, Senecio, Amaranthus, Portulaca, Xanthium, Convolvulus, Ipomoea, Polygonum, Sesbania, Ambrosia, Cirsium, Carduus, Sonchus, Solanum, Rorippa, Rotala, Lindernia, Lamium, Veronica, Abutilon, Emex, Datura, Viola, Galeopsis, Papaver, Centaurea, Trifolium, Ranunculus, Taraxacum.

<u>Dikotyle Kulturen der Gattungen:</u> Gossypium, Glycine, Beta, Daucus, Phaseolus, Pisum, Solanum, Linum, Ipomoea, Vicia, Nicotiana, Lycopersicon, Arachis, Brassica, Lactuca, Cucumis, Cucurbita.

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: Echinochloa, Setaria, Panicum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cynodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera.

Monokotyle Kulturen der Gattungen: Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Saccharum, Ananas, Asparagus, Allium.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z.B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z.B. Forst, Ziergehölz-, Obst-, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen, auf Zier- und Sportrasen und Weideflächen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) eignen sich insbesondere zur selektiven Bekämpfung von monokotylen Unkräutern in dikotylen Kulturen sowohl im Vorauflauf- als auch im Nachauflauf-Verfahren.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können als solche oder in ihren Formulierungen auch in Mischung mit bekannten Herbiziden zur Unkrautbekämpfung Verwendung finden, wobei Fertigformulierungen oder Tankmischungen möglich sind.

Für die Mischungen kommen bekannte Herbizide infrage, beispielsweise Anilide, wie z.B. Diflufenican und Propanil; Arylcarbonsäuren, wie z.B. Dichlorpicolinsäure, Dicamba und Picloram; Aryloxyalkansäuren, wie z.B. 2,4 D, 2,4 DB, 2,4 DP, Fluroxypyr, MCPA, MCPP und Triclopyr; Aryloxy-phenoxy-alkansäureester, wie z.B. Diclofop-methyl, Fenoxaprop-ethyl, Fluazifop-butyl, Haloxyfop-methyl und Quizalofop-ethyl; Azinone, wie z.B. Chloridazon und Norflurazon; Carbamate, wie z.B. Chlorpropham, Desmedipham, Phenmedipham und Propham; Chloracetanilide, wie z.B. Alachlor, Acetochlor, Butachlor, Metazachlor, Metolachlor, Pretilachlor und Propachlor; Dinitroaniline, wie z.B. Oryzalin, Pendimethalin und Trifluralin; Diphenylether, wie z.B. Acifluorfen, Bifenox, Fluoroglycofen, Fomesafen, Halosafen, Lactofen und Oxyfluorfen; Harnstoffe, wie z.B. Chlortoluron, Diuron, Fluometuron, Isoproturon, Linuron und Methabenzthiazuron; Hydroxylamine, wie z.B. Alloxydim, Clethodim, Cycloxydim, Sethoxydim und Tralkoxydim; Imidazolinone, wie z.B. Imazethapyr, Imazamethabenz, Imazapyr und Imazaquin; Nitrile, wie z.B. Bromoxynil, Dichlobenil und Ioxynil; Oxyacetamide, wie z.B. Mefenacet; Sulfonylharnstoffe, wie z.B. Amidosulfuron, Bensulfuron-methyl, Chlorimuron-ethyl, Chlorsulfuron, Cinosulfuron, Metsulfuron-methyl, Nicosulfuron, Primisulfuron, Pyrazosulfuronethyl, Thifensulfuron-methyl, Triasulfuron und Tribenuron-methyl; Thiolcarbamate, wie z.B. Butylate, Cycloate, Diallate, EPTC, Esprocarb, Molinate, Prosulfocarb, Thiobencarb und Triallate; Triazine, wie z.B. Atrazin, Cyanazin, Simazin, Simetryne, Terbutryne und Terbutylazin; Triazinone, wie z.B. Hexazinon, Metamitron

und Metribuzin: Sonstige, wie z.B. Aminotriazol, Benfuresate, Bentazone, Cinmethylin, Clomazone, Clopyralid, Difenzoquat, Dithiopyr, Ethofumesate, Fluorochloridone, Glufosinate, Glyphosate, Isoxaben, Pyridate, Quinchlorac, Quinmerac, Sulphosate und Tridiphane.

Auch eine Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen, wie Fungiziden, Insektiziden, Akariziden, Nematiziden, Schutzstoffen gegen Vogelfraß, Pflanzennährstoffen und Bodenstrukturverbesserungsmitteln ist möglich.

Besonders günstige Mischpartner sind z.B. die folgenden:

Fungizide:

10

2-Amilino-4-methyl-6-cyclopropyl-pyrimidin; 2',6'-Dibromo-2-methyl-4'-trifluormethoxy-4'-trifluoro-methyl-1,3-thiazol-5-carboxanilid; 2,6-Dichloro-N-(4-trifluoromethylbenzyl)-benzamid; (E)-2-Methoxyi-mino-N-methyl-2-(2-phenoxyphenyl)-acetamid; 8-Hydroxyquinolinsulfat; Methyl-(E)-2-{2-[6-(2-cyanophenoxy)-pyrimidin-4-yloxy]-phenyl}-3-methoxyacrylat; Methyl-(E)-methoximino-[alpha-(o-tolyloxy)-o-tolyl]acetat; 2-Phenylphenol (OPP), Aldimorph, Ampropylfos, Anilazin, Azaconazol,

Benalaxyl, Benodanil, Benomyl, Binapacryl, Biphenyl, Bitertanol, Blasticidin-S, Bromuconazole, Bupirimate, Buthiobate,

Calciumpolysulfid, Captafol, Captan, Carbendazim, Carboxin, Chinomethionat (Quinomethionat), Chloroneb, Chloropicrin, Chlorothalonil, Chlozolinat, Cufraneb, Cymoxanil, Cyproconazole, Cyprofuram,

Dichlorophen, Diclobutrazol, Diclofluanid, Diclomezin, Dicloran, Diethofencarb, Difenoconazol, Dimethirimol, Dimethomorph, Diniconazol, Dinocap, Diphenylamin, Dipyrithion, Ditalimofos, Dithianon, Dodine, Drazoxolon, Edifenphos, Epoxyconazole, Ethirimol, Etridiazol, Fenarimol, Fenbuconazole, Fenfuram, Fenitropan, Fenpiclonil, Fenpropidin, Fenpropimorph, Fentinacetat, Fentinhydroxyd, Ferbam, Ferimzone, Fluazinam, Fludioxonil, Fluoromide, Fluquinconazole, Flusilazole, Flusulfamide, Flutolanil, Flutriafol, Folpet, Fosetyl-Aluminium,

Fthalide, Fuberidazol, Furalaxyl, Furmecyclox,

Guazatine,

Hexachlorobenzol, Hexaconazol, Hymexazol,

Imazalil, Imibenconazol, Iminoctadin, Iprobenfos (IBP), Iprodion, Isoprothiolan,

Kasugamycin, Kupfer-Zubereitungen, wie: Kupferhydroxid, Kupfernaphthenat, Kupferoxychlorid, Kupfersulfat, Kupferoxid, Oxin-Kupfer und Bordeaux-Mischung, Mancopper, Mancozeb, Maneb, Mepanipyrim, Mepronil, Metalaxyl, Metconazol, Methasulfocarb, Methfuroxam, Metiram, Metsulfovax, Myclobutanil,

Nickel-dimethyldithiocarbamat, Nitrothal-isopropyl, Nuarimol,

Ofurace, Oxadixyl, Oxamocarb, Oxycarboxin,

Pefurazoat, Penconazol, Pencycuron, Phosdiphen,

Phthalid, Pimaricin, Piperalin, Polycarbamate, Polyoxin, Probenazol, Prochloraz, Procymidon, Propamocarb, Propiconazole, Propineb, Pyrazophos, Pyrifenox, Pyrimethanil, Pyroquilon, Quintozen (PCNB).

Schwefel und Schwefel-Zubereitungen.

Tebuconazol, Tecloftalam, Tecnazen, Tetraconazol, Thiabendazol, Thicyofen, Thiophanat,methyl, Thiram, Tolclophos-methyl, Tolylfluanid, Triadimefon, Triadimenol, Triazoxid, Trichlamid, Tricyclazol, Tridemorph, Triflumizol, Triforin, Triticonazol,

Validamycin A, Vinclozolin,

Zineb, Ziram,

45 Bakterizide:

Bronopol, Dichlorophen, Nitrapyrin, Nickel-Dimethyldithiocarbamat, Kasugamycin, Octhilinon, Furancarbonsäure, Oxytetracyclin, Probenazol, Steptomycin, Tecloftalam, Kupfersulfat und andere Kupfer-Zubereitungen.

Insektizide / Akarizide / Nematizide:

Abamectin, AC 303 630, Acephat, Acrinathrin, Alnycarb, Aldicarb, Alphamethrin, Amitraz, Avermectin, AZ 60541, Azadirachtin, Azinphos A, Azinphos M, Azocyclotin, Bacillus thuringiensis, Bendiocarb, Benfuracarb, Bensultap, Betacyluthrin, Bifenthrin, BPMC, Brofenprox, Bromophos A, Bufencarb, Buprofezin, Butocarboxin, Butylpyridaben,

Cadusafos, Carbaryl, Carbofuran, Carbophenothion, Carbosulfan, Cartap, CGA 157 419, CGA 184 699, Chlorethoxyfos, Chlorfenvinphos, Chlorfluazuron, Chlormephos, Chlorpyrifos M,

Cis-Resmethrin, Clocythrin, Clofentezin, Cyanophos, Cycloprothrin, Cyfluthrin, Cyhalothrin, Cyhexatin, Cypermethrin, Cyromazin,

Deltamethrin, Demeton M, Demeton S, Demeton-S-methyl, Diafenthiuron, Diazinon, Dichlofenthion, Dichlorvos, Dicliphos, Dicrotophos, Diethion, Diflubenzuron, Dimethoat, Dimethylvinphos, Dioxythion, Disulfoton,

Edifenphos, Emamectin, Esfenvalerat, Ethiofencarb, Ethion, Ethofenprox, Ethoprophos, Etrimphos, Fenamiphos, Fenazaquin, Fenbutatinoxid, Fenitrothion, Fenobucarb, Fenothiocarb, Fenoxycarb, Fenpropathrin, Fenpyrad, Fenpyroximat, Fenthion, Fenvalerate, Fipronil, Fluazinam, Flucycloxuron, Flucythrinat, Flufenoxuron, Flufenprox, Fluvalinate, Fonophos, Formothion,

Fosthiazat, Fubfenprox, Furathiocarb,

10 HCH, Heptenophos, Hexaflumuron, Hexythiazox,

Imidacloprid, Iprobenfos, Isazophos, Isofenphos, Isoprocarb, Isoxathion, Ivemectin, Lamda-cyhalothrin, Lufenuron.

Malathion, Mecarbam, Mervinphos, Mesulfenphos, Metaldehyd, Methacrifos, Methamidophos, Methidathion, Methiocarb, Methomyl, Metolcarb, Milbemectin, Monocrotophos, Moxidectin,

Naled, NC 184, NI 25, Nitenpyram,

Omethoat, Oxamyl, Oxydemethon M, Oxydeprofos,

Parathion A, Parathion M, Permethrin, Phenthoat, Phorat, Phosalon, Phosmet, Phosphamdon, Phoxim, Pirimicarb, Pirimiphos M, Primiphos A, Profenofos, Promecarb, Propaphos, Propoxur, Prothiofos, Prothoat, Pymetrozin, Pyrachlophos, Pyradaphenthion, Pyresmethrin, Pyrethrum, Pyridaben, Pyrimidifen, Pyriproxifen, Quinalphos,

RH 5992,

Salithion, Sebufos, Silafluofen, Sulfotep, Sulprofos, Tebufenozid, Tebufenpyrad, Tebupirimphos, Teflubenzuron, Tefluthrin, Temephos, Terbam, Terbufos, Tetrachlorvinphos, Thiafenox, Thiodicarb, Thiofanox, Thiomethon, Thionazin, Thuringiensin, Tralomethrin, Triarathen, Triazophos, Triazuron, Trichlorfon, Triflumuron, Trimethacarb.

Vamidothion, XMC, Xylylcarb, Yl 5301 / 5302, Zetamethrin.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus durch weiteres Verdünnen bereiteten Anwendungsformen, wie gebrauchsfertige Lösungen, Suspensionen, Emulsionen, Pulver, Pasten und Granulate angewandt werden. Die Anwendung geschieht in üblicher Weise, z.B. durch Gießen, Sprützen, Sprühen, Streu en.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können sowohl vor, als auch nach dem Auflaufen der Pflanzen appliziert werden.

Sie können auch vor der Saat in den Boden eingearbeitet werden.

Die angewandte Wirkstoffmenge kann in einem größeren Bereich schwanken. Sie hängt im wesentlichen von der Art des gewünschten Effektes ab. Im allgemeinen liegen die Aufwandmengen zwischen 10 g und 10 kg Wirkstoff pro Hektar Bodenfläche, vorzugsweise zwischen 50 g und 5 kg pro ha.

Zur Herstellung der Schädlingsbekämpfungsmittel können die erfindungsgemäßen Wirkstoffe in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmneben-Formulierungen.

Die Wirkstoffe können in Abhängigkeit von ihren jeweiligen physikalischen und/oder chemischen Eigenschaften in übliche Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon,

Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-

Treibgase, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff

und Kohlendioxid; als feste Tragerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylarylpolyglykol-Ether, Alkylsulfonate, Alkylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulverige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine, und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.

Die erfindungsgemäßen Mittel enthalten bevorzugt neben wenigstens einer verbindung der allgmeeinen Formel (I) und gegebenenfalls neben erheblichen Streck- und Hilfsmitteln wenigstens einen oberflächenaktiven Stoff.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel (I) soll durch die folgenden Herstellungsbeispiele und die biologische Wirksamkeit durch die folgenden biologischen Beispiele erläutert werden.

In den folgenden Anwendungsbeispielen werden die nachstehend aufgeführten Verbindungen als Vergleichssubstanzen eingesetzt:

35

40

45

50

(B)

H₃C

(CH₃)₃CCO

H₃C

(CH₃)

(CH₃)

(CH₃)

(CH₃)

(CH₃)

(CH₃)

(CH₃)

10

20

30

40

50

т₃с сн₃с сн₃ сн₃с сн₃

 $\begin{array}{c} \text{H}_{3}\text{C} & \text{CH}_{3} \\ \text{H}_{2}\text{C} & \text{CH}_{3} \end{array}$

(alle bekannt aus EP 0 528 156)

Beispiel A

Heliothis virescens-Test

5 Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Sojatriebe (Glycine max) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit der Tabakknospenraupe (Heliothis virescens) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Raupen abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Raupen abgetötet wurden.

Bei diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen lb-6, lb-8, lc-4 und lc-5 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 7 Tagen, während die aus dem Stand der Technik bekannten Verbindungen eine Abtötung von höchstens 40 % bewirkten.

20 Beispiel B

Myzus-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration,

Kohlblätter (Brassica oleracea), die stark von der Pfirsichblattlaus (Myzus persicae) befallen sind, werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in & bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Blattläuse abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Blattläuse abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen Ic-4 und Ic-5 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,01 % einen Abtötungsgrad von mindestens 85 % nach 6 Tagen.

Beispiel C

Grenzkonzentrations-Test / Wurzelsystemische Wirkung

40

Testinsekt:

Phaedon cochleariae-Larven

Lösungsmittel:

4 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Die Wirkstoffzubereitung wird innig mit Boden vermischt. Dabei spielt die Konzentration des Wirkstoffes in der Zubereitung praktisch keine Rolle, entscheidend ist allein die Wirkstoffgewichtsmenge pro Volumeneinheit Boden, welche in ppm (= mg/l) angegeben wird. Man füllt den behandelten Boden in Töpfe und bepflanzt diese mit Kohl (Brassica oleracea). Der Wirkstoff kann so von den Pflanzenwurzeln aus dem Boden aufgenommen und in die Blätter transportiert werden.

Für den Nachweis des wurzelsystemischen Effektes werden nach 7 Tagen die Blätter mit den obengenannten Testtieren besetzt. Nach weiteren 2 Tagen erfolgt die Auswertung durch Zählen oder Schätzen der toten Tiere. Aus den Abtötungszahlen wird die wurzelsystemische Wirkung des Wirkstoffs abgeleitet. Sie ist 100 %, wenn alle Testtiere abgetötet sind und 0 %, wenn noch genau so viele Testinsekten leben wie bei der unbehandelten Kontrolle.

In diesem Test zeigte z.B. die Verbindung gemäß dem Herstellungsbeispiel lc-4 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 20 ppm einen Abtötungsgrad von 100 %.

Beispiel D

Tetranychus-Test (OP-resistent)

5 Lösungsmittel:

10

15

30

3 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Eumulgator und verdünnt das Konzentrat mit emulgatorhaltigem Wasser auf die gewünschten Konzentrationen.

Bohnenpflanzen (Phaseolus vulgaris), die stark von allen Entwicklungsstadien der gemeinen Spinnmilbe (Tetranychus urticae) befallen sind, werden mit einer Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration gespritzt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigte z.B. die Verbindung gemäß dem Herstellungsbeispiel Ic-5 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,004 % einen Abtötungsgrad von 100 % nach 14 Tagen.

Beispiel E

20 Panonychus-Test

Lösungsmittel:

3 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit emulgatorhaltigem Wasser auf die gewünschten Konzentrationen.

Ca. 30 cm hohe Pflaumenbäumchen (Prunus domestica), die stark von allen Entwicklungsstadien der Obstbaumspinnmilbe (Panonychus ulmi) befallen sind, werden mit einer Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration gespritzt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Wirkung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigte z.B. die Verbindung gemäß dem Herstellungsbeispiel Ic-4 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,004 % einen Abtötungsgrad von 100 % nach 14 Tagen.

35 Beispiel F

Pre-emergence-Test

Lösungsmittel:

5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Samen der Testpflanzen werden in normalen Boden ausgesät und nach 24 Stunden mit der Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant.
Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spielt keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge
des Wirkstoffs pro Flächeneinheit. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in %
Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)

100 % = totale Vernichtung.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit ebenso wie in der Nutzpflanzenselektivität gegenüber dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen la-4, lb-6, lb-8, lc-4 und lc-5.

Beispiel G

10

15

20

Post-emergence-Test

5 Lösungsmittel: 5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Mit der Wirkstoffzubereitung spritzt man Testpflanzen, welche eine Höhe von 5 - 15 cm haben so, daß die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen pro Flächeneinheit ausgebracht werden. Die Konzentration der Spritzbrühe wird so gewählt, daß in 2000 1 Wasser/ha die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen ausgebracht werden. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)

100 % = totale Vernichtung.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit ebenso wie in der Nutzpflanzenselektivität gegenüber dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen la-4, lb-6, lb-8 und lc-4.

Herstellungsbeispiele

Wenn nicht anderes angegeben ist, sind Alkylreste geradkettig.

25 Beispiel la-1

OH C1

35

30

16,83 g (0,15 mol) Kalium-tert.-butylat werden in 100 ml abs. DMF vorgelegt, bei 0-10 °C eine Lösung von 37,10 g (0,10 mol) 2-O-(2,4-Dichlorphenyl-acetyl)-norbornan-2-carbonsäureethylester in 100 ml abs. DMF zugetropft und 16 h bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung tropft man das Reaktionsgemisch in 500 ml 1N Salzsäure ein, saugt das ausgefallene Produkt ab und trocknet im Vakuumtrockenschrank.

Ausbeute: 29,79 g (92 % der Theorie) eines, weißen Feststoffs vom Fp. 227 °C.

In Analogie wurden die in Tabelle 5 beschriebenen Verbindungen hergestellt.

45

50

Tabelle 5

				-n		
Bsp.Nr.	х	Y	z _n	A	В	Fp.º C
Ia-2	C1	Cl	н	-(CH ₂) ₂ -(сн(осн _з)-(с	:H ₂) ₂ - 220
Ia-3	снз	снз	Н	-(CH ₂) ₂ -(сн(осн ₃)-(с	H ₂) ₂ - 179
Ia-4	CH3	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂ -(сн(осн ₃)-(с	CH ₂) ₂ - 220-22
Ia-5	снз	снз	6-CH3	-сн ₂ —	\supset	140-145
Ia-6	снз	снз	6-СН _З	-сн ₂ ` -сн ₂ -	\bigcirc	. 204-205
Ia-7	снз	снз	6-СН _З	-CI	H ₂	217 (Z
Ia-8	сн3	снз	н	-CI	H ₂	210
Ia-9	сн3	сн3	6-СН ^З	-CH	2	>230
Ia-4 trans	снз	снз	6-СН ^З	-(CH ₂) ₂	-сн(осн ₃)-	(CH ₂) ₂ - 187
Ia-4 cis	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂	-сн(осн ₃)-	(CH ₂) ₂ - >250

50

<u>Tabelle 5</u> (Fortsetzung)

5	Bsp.Nr.	X	Y	z_n	A .	В	Fp.	, C
	Ia-10	снз	снз	6-СН ^З	-(CH ₂)	₂ -сн(ос ₂ н ₅)-(сн ₂) ₂ - ö	1
10	Ia-11	Cl	C1	Н	-(CH ₂)	₂ -сн(ос ₂ н ₅)-(CH ₂) ₂ - 2	04- 10
15	Ia-12	снз	сн3	Н	-(CH ₂)	₂ -сн(ос ₂ н ₅)-(CH ₂) ₂ - 1	72- 82
15	Ia-13	сн3	сн3	6-СН ^З	-(CH ₂)	₂ -CH(O-n-C ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	172- 175
20	Ia-14	снз	сн3	6-CH3	-(CH ₂)	₂ -CH(O-n-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂	Öı
20	Ia-15	снз	t-C ₄ i	н ₉ н	-(CH ₂)	₂ -сн(осн ₃)-(с	H ₂) ₂ -	150- 165
25	Ia-16	CH3	t-C41	i ₉ 6-ci	н ₃ -(сн	₂)-ch(och ₃)-(СH ₂) ₂ -	206- 210
30	Ia-17	снз	снз	6-СН _З	-(СН ₂) ₂ ————————————————————————————————————		218- 220
35	Ia-18	Cl	C1	н	-(сн ₂) ₂ ————————————————————————————————————		223
40	Ia-19	снз	снз	н	-(СН ₂)2-CH2		240- 242

Tabelle 5 (Fortsetzung)

5	Bsp.Nr.	х	Y	z _n	A	В	Fp.º C
10	Ia-20	снз	СНЗ	6-СН _З	-сн ₂ -сн	(SCH ₃)-(CH ₂)	3 ⁻ 245 - 247
	Ia-21	снз	снз	6-CH ₃	-сн (осн	3)-(CH ₂) ₄ -	Öl
15	Ia-22	сн3	снз	6-СН _З	-(CH ₂) ₂	-сн(со ₂ с ₂ н ₅))-(CH ₂) ₂ - 165- 180
	Ia-23	снз	снз	6-CH3	-(CH ₂) ₂	-сн(со ₂ н)-(CH ₂) ₂ - >250

Beispiel lb-1

20

35

45

50

25 H₃C O

3,25 g (10 mmol) der Verbindung la-1 werden in 40 ml abs. Methylenchlorid vorgelegt, 1,42 g (14 mmol) Triethylamin und eine Spatelspitze DMAP zugegeben, eine Lösung von 0,94 g (12 mmol) Acetylchlorid in 20 ml Methylenchlorid zugetropft und 16 h bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung wäscht man das Reaktionsgemisch mit wäßriger Citronensäure, NaHCO₃-Lösung und NaCl-Lösung, trocknet und rotiert ein. Die weitere Reinigung erfolgt durch Flash-Chromatographie an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigester 3:1.

Ausbeute: 1,70 g (46 % der Theorie) eines Feststoffs vom Fp. 126 °C.

In Analogie wurden die in Tabelle 6 aufgeführten Verbindungen hergestellt.

5				Fp.°C	Ö1	Öı	Ö1	134	öı	Öı	78-80	113-115	118-120	103-104
10						4H9		4H9		3H7	. 6н	-с-(сн ₃) ₂ -сн ₂ с1	-ссн ₃ (сн ₂ с1) ₂	-ссн ³ (сн ₂ осн ₃) ₂
15				R1	-CH3	-t-C4H9	-CH3	-t-C4H9	-CH3	-i-C3H7	t-C4H9)-0-	-CCH	-מכא
20					(CH ₂) ₂ -	(CH ₂) ₂ -	CH2)2-	CH2) 2-	CH2)2-	CH2)2-	CH2)2-	CH2)2-	CH2)2-	CH ₂) ₂ -
25				В	н(осн ³)-	H(OCH3)-	4(OCH3)-	1(OCH3)-(1(OCH3)-(1(OCH3)-(1(OCH3)-(1(OCH3)-(1(OCH3)-(I(ОСН ^З)-(
30			(Ib)	A	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2$ -CH(0CH ₃)-(CH ₂) ₂ -	$-(cH_2)_2$ -cH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$	$-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$	$-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$	$-(CH_2)_2$ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$	$-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
35			z n z	Zn	×	ĸ	x	ĸ	6-CH ₃	6-СН3	6-CH3	6-CH ₃	6-CH ₃	€н2-9
40		·	>	CI	ເວ	снз	снз	снз	снз	снз	снз	СНЗ	CH3	
4 5	9		4-6	×	CI	C	CH3	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз
50	Tabelle			Bsp. Nr.	Ib-2	Ib-3	Ib-4	Ib-5	1P-6	Ib-7	Ib-8	1P-9	Ib-10	Ib-11

EP 0 647 637 A1

5		Fp.ºC	106-107	Öı	Öı	107-108	96-86	Öı	öı	200-202	126-129
10			CH ₃		19 15	2C2H5	-c(CH ₃) ₂ i-C ₃ H ₇	À	g Z		C4H9
15		R1	Ŏ	-C2H5	-CH C2H5	-c(CH3)2C2HS	-C(CH ³)	V			-CH2-t-C4H9
20			(СН ₂)2-	(CH ₂) ₂ -	(CH ₂)2-	CH2)2-	CH ₂) ₂ -				
25		æ	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(сн ₂₎₂ -сн(осн ₃)-(сн ₂₎₂ -	-(сн ₂) ₂ -сн(осн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
30		Y	-(CH2)-	-(CH2)2-	-(CH ₂)2-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ²) ² -(-(CH ₂) ₂ -(-(CH ₂) ₂ -(
35	(gunz	Zn	6-CH ₃	€-сн3	6-CH3	€-сн³	6-CH ₃	6-снз	6-сн3	6-СН3	6-CH ₃
40	(Fortsetzung)	>	снз	снз	снз	снз	снз	CH3	СНЗ	снз	CH3
45	9 8	r. x	снз	СНЗ	СНЗ	снз	снз	CH ₃	CH ₃	СНЗ	СНЗ
50	Tabelle	Bsp. Nr.	Ib-12	Ib-13	Ib-14	Ib-15	Ib-16	Ib-17	Ib-18	Ib-19	15-20

5		Fp.ºC	Ö1	107-108	Öı	Öı	76-78	ö	114-116
10			10	-CH=C(CH ₃) ₂	CH ₃			4	6
15		R1	-C6H5	⊃=H⊃-	-CH ₂	t-C4H9	-cH ₃	-i-C ₃ H ₇	-t-C4H9
20			-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -					
25		B	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(сH ₂) ₂ -сH(ОСH ₃)-(СH ₂) ₂ -	\cap	$\langle \rangle$	$\langle \rangle$	$\langle \rangle$
30		A	-(CH ²) ² .	-(CH2)5.	-(CH ^Z) ^Z .	-CH2	-CH ₂	-CH ₂	-CH2
35	(gunz	Zn	6-CH ₃	6-сн3	6-СН3	6-сн3	6-снз	6-сн3	6-CH ₃
40	(Fortsetzung)	*	сн ³	снз	снз	снз	СНЗ	СНЗ	CH ₃
45	9	×	CH ₃	СНЗ	СНЗ	СНЗ	снз	снз	снз
50	Tabelle	Bsp. Nr.	Ib-21	Ib-22	Ib-23	Ib-24	Ib-25	Ib-26	Ib-27

EP 0 647 637 A1

5		Fp.ºC	188-189	131	112	105	Ö1	159
10				. 6н	•		σ.	
15		R1	-CH ₃	-t-C4H9	t-C4H9	-cH3	t-C4H9	-cH ₃
20		В						
25								
30		A	-cH2	-CH2	-CH2-	-CH2	-сн ₂ -	-CH ₂
35	tzung)	$_{\rm n}^{\rm z}$	6-CH ₃	6-CH ₃	æ	x	Ξ.	6-CH ₃
40	(Fortsetzung)	*	CH ₃	CH ₃	C	СНЗ	снз	снз
45	Tabelle 6	Nr. X	з сн3	СНЗ	5	СН3	CH ₃	СНЗ
50	Tabe	Bsp. Nr.	Ib-28	Ib-29	Ib-30	Ib-31	Ib-32	Ib-33

EP 0 647 637 A1

5		Fp.ºC	104	102-103	111	136	119	105
10		-	4	6	-с(сн ₃) ₂ -сн ₂ с1	-с(сн ₂ с1) ₂ сн ₃	-с(сн2-0-сн3)2сн3	-с(сн ₃) ₂ -с ₂ н ₅
15		R1	-i-C3H7	-t-C4H9	-c(cH ₂	-C(CH ₂	-c(cH ₂ -c	-с(сн
20		В						
25			-CH ₂	-cH2-	-GH2			$\left\langle \right\rangle_{z_{1}}$
30		A				-CH2-	√2H2-	-CH ₂
35	ortsetzung)	2 _n	з 6-снз	3 6-снз	9 6-снз	3 6-CH ₃	9 6-сн3	9 6-СН3
40	(Forts	>	снз снз	сн3 сн3	снз снз	сн3 сн3	сн3 сн3	сн3 сн3
45	Tabelle 6	Bsp. Nr. X	Ib-34 C	Ib-35 C	D-36	Ib-37 C	Ib-38 CI	Ib-39 CI
50	퓌	ā	Ħ	ä	IB	Ib	Ib	Ib

5		Fp.º C	138	119	Ö1	120	Öı	Öı
10			-С(СН ₃) ₂ -і-С ₃ Н ₇	СН3	2)3-	$ \downarrow $	↓ 5	<u> </u>
15		R1	HO)0-	U	C1-(CH ₂) ₃ -		Z	C1-N
20		В			·(CH ₂) ₂ -	-2(2H2).	(CH ₂) ₂ -	(CH ₂) ₂ -
25		X			-(СН ₂) ₂ -СН(ОСН ₃)-(СН ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
30		А	-сн ₂ >	√2H2-	-(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₂	
35	(Sunz	Zn	6-сн3	6-сн3	6-CH ₃	6-сн3	6-CH ₃	6-СН3.
40	(Fortsetzung)	>	CH3	CH3	снз	снз	СНЗ	СНЗ
45	18 6	N. X	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ
50	Tabelle 6	Bsp. Nr.	Ib-40	Ib-41	Ib-43	Ib-44	Ib-45	Ib-46

5		Fp.ºC	130-134	133-135	Öı	127	127-130	140	160	188-190	114-116	116-118
10			3H ₇	H ₉	¹ H9	6H ₉	H ₉	^H 9	H ₉	.н9	H,	Н9
15		R1	i-C ₃ H ₇	t-C4H9	t-C4H9	t-C4H9	t-C4H9	t-C4H9	t-C4H9	t-C4H9	i -C ₃ H ₇	t-C4H9
20			-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	CH2)2-	CH2)2-						
25		В	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₃ H ₇)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(OC_4H_9)-(CH_2)_2-$	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	F. 5.	-cH ₂
30		A	-(CH ²) ² -	-(CH ₂) ₂ -(-(CH ₂) ₂ -(-(CH2)2-	-(CH ₂) ₂ -(_(CH ₂)2)- -2(2H2)-			
35	(gun	Zn	6-CH ₃	€-сн3	×	x	6-CH3	6-CH3	H	€-сн³	6-СН3	6-CH ₃
40	(Fortsetzung)	>-	cH3	снз	CJ	снз	снз	снз	t-C4H9	t-C4H9	СНЗ	СНЗ
45	9	×	CH3	СНЗ	C	снз	снз	снз	СНЗ	снз	СНЗ	СНЗ
50	Tabelle	Bsp. Nr.	Ib-47	Ib-48	Ib-49	Ib-50	Ib-51	Ib-52	Ib-53	Ib-54	Ib-55	Ib-56

5		Fp.º C	123-125	őı	136-137	120-121	Ö1	Ö1	Ö1
10			•	:		•		•	•
15		R1	t-C4H9	t-C4H9	i-C3H7	t-C4H9	i-C3H7	t-C4H9	t-C4H9
20					-8(2)	[2]3-			1 ₅)-(CH ₂) ₂
25		B	-CH ₂	OH2	-CH2-CH(SCH3)-(CH2)3-	-CH2-CH(SCH3)-(CH2)3-	-CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₄ -	-CH(OCH3)-(CH2)4-	-(CH ₂) ₂ -CH(CO ₂ C ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂
30		A	/ ² (СН ₂)-	_(CH ₂)2	-сн ² -сн	-сн2-сн	-CH(OCH	-CH(OCH	-(CH2)2
35	zung)	2n	æ	x	6-CH3	6-CH3	6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH ₃
40	(Fortsetzung)	٨	CI	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	CH3	CH3
45	9 9	۲. ×		снз	CH3	СНЗ	СНЗ	CH ₃	СНЗ
50	Tabelle	Bsp. Nr.	Ib-57	Ib-58	Ib-59	Ib-60	Ib-61	Ib-62	Ib-63

$$H_3$$
CO
 CH_3
 CH_3
 CH_3

Beispiel Ib-42 cis

5

10

15

20

H₇C₃ CH₃ CH₃

Beispiel Ib-42 trans

3,16 g (10 mmol) der Verbindung la-4 werden in 40 ml abs. Methylenchlorid vorgelegt, 1,42 g (14 mmol) Triethylamin und eine Spatelspitze DMAP zugegeben, eine Lösung von 1,38 g (13 mmol) Buttersäurechlorid in 20 ml Methylenchlorid zugetropft und 16 h bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung wäscht man das Reaktionsgemisch mit wäßriger Citronensäure, NaHCO₃-Lösung und NaCl-Lösung, trocknet und rotiert ein, Die Auftrennung in die Isomeren erfolgt durch Flash-Chromatographie an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigester 6:1.

Ausbeute: 0,92 g (24 % der Theorie) des unpolaren trans-Isomeren vom Fp. 85-87 °C und 0,21 g (5 % der Theorie) des polaren cis-Isomeren vom Fp. 125-126 °C.

Beispiel Ic-1

35

40

45

55

3,25 g (10 mmol) der Verbindung la-1 werden in 40 ml abs. Methylenchlorid vorgelegt, 1,42 g (14 mmol) Triethylamin und eine Spatelspitze DMAP zugegeben, eine Lösung von 1,47 g (12 mmol) Chlorameisensäureisopropylester in 20 ml Methylenchlorid zugetropft und 16 h bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung wäscht man das Reaktionsgemisch mit wäßriger Citronensäure, NaHCO₃-Lösung und NaCl-Lösung, trocknet und rotiert ein. Die weitere Reinigung erfolgt durch Umkristallisation aus MTB-Ether/n-Hexan.

112

Ausbeute:2,84 g (69 % der Theorie) eines Feststoffs vom Fp. 136 °C.

In Analogie wurden die in Tabelle 7 aufgeführten Verbindungen hergestellt:

EP 0 647 637 A1

5					Fp. °C	100	Öı	Ö1	Öı	Öı	Öı	Öı	120-130	Öı
10					R ²	-i-C3H7	-i-C3H7	-cH ₃	-i-C3H7	-i-C4H9	-s-C4H9	-C2H5	-t-C4H9	-C ₆ H ₅
15					Σ	0	O	0	0	0	0	0	0	0
20					ŋ	0	0	0	0	0	0	0	0	0
25			_		æ	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2$ -CH(0CH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -СH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -
30			(10)			сн (осн ³)	сноонэ	сн(осн ³)	сн(осн3)	(Еноо)нс	;н(осн ³)	:H(OCH3)	;н(осн ³)	;H(OCH3)
35		M-R ²	ř		4	-(CH2)-	-(CH ₂) ₂ -	-(CH2)5-	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2-CH(OCH_3)-(CH_2)_2-$	$-(cH_2)_2$ -cH(0CH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ²) ² -CH(OCH ³)-(CH ²) ² -
40		ا= حادث	*	z_n	2 _n	I	×	6-сн3	6-CH3	6-CH3	6-CH ₃	€-сн3	€-сн3	6-сн3
45				,0	> -	ប៊	СНЗ	снз	снз	СНЗ	снз	снз	СНЗ	снз
	18.7		m a		×	ដ	снз	CH3	снз	снз	снз	снз	СНЗ	снз
50	Tabelle				Bsp.	Ic-2	Ic-3	Ic-4	Ic-5	1c-6	Ic-7	I c - 8	10-9	Ic-10

5		Fp. °C	Ö.	4 ₇ öı	131-140	87-89	84	73	öı
10		R ²	-CH2-CHC2H5	-сн-сн ₂ -о-с ₃ н ₇ öл сн ₃	-i-C ₃ H ₇	-i-C ₃ H ₇	-i-C ₃ H ₇	-i-C ₃ H ₇	-i-C4H9
15		Σ	0	0	ທ	0	0	0	0
20		L	Ο.	0	0	0	0	0	0
25		В	.н3)-(сн2)2-	:Н ₃)-(СН ₂) ₂ -	H ₃)-(CH ₂) ₂ -				
30 35		A	-(сн ₂) ₂ -сн(осн ₃)-(сн ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-CH2	-CH2	-cH ₂	ž Ž
40	rtsetzung)	z _n	6-СН3	6-сн3	€ - СНЗ	е-сн3	ĸ	6-сн3	6-сн3
	(For	> -	снз	СНЗ	снз	снз	снз	CH ₃	снз
45	Z = Z	×	снз	снз	СНЭ	СНЗ	снз	снз	снз
50	Tabelle	Bsp. Nr.	Ic-11	Ic-12	Ic-13	Ic-14	Ic-15	Jc-16	. Ic-17

5		Fp. °C	Öı	Ö1	Ö1	·Öı	öı	Öl	öı	Öı	Öı
10		R ²	C2H5	i-C3H7	i-C3H7	1-C3H7	i -C ₃ H ₇	i -C3H7	t-C4H9	C ₂ H ₅	i -C3H7
15		Σ	0	0	0	0	0	0	w	0	0
20		n l	0	0	0	0	0	0	0	0	0
25		æ	5)-(CH ₂)2-	3)-(CH ₂)2-	3)-(CH ₂) ₂ -	3)-(CH ₂) ₂ -)-(CH ₂) ₂ -)-(CH ₂) ₂ -	1-(CH ₂) ₂ -		
35		A	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OC ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2$ -CH $(0C_4H_9)$ - $(CH_2)_2$ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	$-(CH_2)_2 \longrightarrow CH_2$	$-(CH_2)_2 $ $-CH_2$
40	ortsetzung)	Z _n	6-CH3 -	е-сн3 -	×	·	е-сн3 -	æ	6-CH ₃ -	6-CH3 -	9-СН3-9
45	(Fort	>	снз	снз	ជ	снз	снз	t-C4H9	снэ	снз	снз
	2 8	×	снз	СНЭ	CI	снз	снз	снз	снз	CH ₃	CH ₃
50	Tabelle 7	Bsp. Nr.	Ic-18	Ic-19	Ic-20	Ic-21	Ic-22	Ic-23	Ic-24	Ic-25	Ic-26

EP 0 647 637 A1

5		Fp. °C	106-108	134-136	99-101	128-129	Ö	111-112	Ö1
10		R2	i -C ₃ H ₇	i -C ₃ H ₇	C2H5	i-C3H7	C2H5	i-C3H7	i-C3H7
15		Σ	0	0	0	0	0	0	0
20		긔	0	0	0	0	0	0	0
25		æ			-(cH ₂) ₃ -	-(CH ₂) ₃ -	2)4-	2)4-	6-CH3 -(CH2)2-CH(CO2C2H5)-(CH2)2-
35	~	K	-(CH ₂) ₂	$-(CH_2)_2 $ $-CH_2$	-сн ₂ -сн(sсн ₃)-(сн ₂) ₃ -	-CH2-CH(SCH3)-(CH2)3-	-CH(OCH ₃)-(CH ₂)4-	-CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₄ -	-(CH ₂) ₂ -CH(CO
40	(Fortsetzung)	$^{2}_{n}$	æ	æ	6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH ₃	€-сн3	6-сн3
45	(For	> -	23	снз	снз	снз	снз	снз	снз
**	2	×	5	снз	снз	снз	снз	снз	снз
50	Tabelle 7	Bsp.	Ic-27	Ic-28	Ic-29	Ic-30	Ic-31	Ic-32	Ic-33

Beispiel Id-1

20

25

30

35

40

45

50

55

н₃со-so₂-о сн₃

3,16 g (10 mmol) des Enols la-4 werden in 40 ml abs. CH_2Cl_2 vorgelegt, 1,52 g (15 mmol) Triethylamin zugegeben und bei 0 - 10 $^{\circ}$ C eine Lösung von 1,48 g (13 mmol) Methansulfonsäurechlorid in 10 ml CH_2Cl_2 zugetropft.

Man rührt 2 h bei Raumtemperatur und wäscht das Reaktionsgemisch mit 10 %iger Citronensäure und NaHCO₃-Lösung, trocknet und dampft ein.

Zur weiteren Reinigung vermischt man das Rohprodukt mit 20 ml Petrolether, saugt ab und trocknet. Ausbeute: 2,40 g wäßriger Feststoff (61 % der Theorie), Fp. 130 - 155 °C.

Analog werden die in der Tabelle 8 aufgeführten Verbindungen hergestellt.

5		၁	N
10		Fp. °C	115-132
15			
20		R ₃ 3	H_3c
25	(PI)	Ω)-(CH ₂) ₂ -
30	j	ر م	сноосна
35	×	W	6-СН ₃ -(СН ₂) ₂ -СН(ОСН ₃)-(СН ₂) ₂ -
40	0-502-R ³	o o z _n	6-CH ₃
45	₩ ₩	*	
	9 8	×	Id-2 СН ₃ СН ₃
50	Tabelle 8	Bsp.	Z-pI

Beispiel le-1

20

25

30

35

40

45

50

55

5 H₃CO CH₃
C₂H₅
H₇C₃-S-P-O H₃C CH₃

2,2 g des Beispiels la-4 werden in 10 ml absolutem Tetrahydrofuran gelöst, mit 1,1 ml Triethylamin versetzt und 1,42 g (0,007 mol) Ethanthiophosphonsäurechloridpropylthioester zugegeben. Nach 3 h Rühren bei 50°C wird das Lösungsmittel abgedampft und der Rückstand an Kieselgel mit Hexan/Essigester/Aceton 30:10:1 chromatographiert. Man erhielt 2,1 g (= 62 % der Theorie) der oben gezeigten Verbindung als zähes Öl in Form eines Isomerengemisches.

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): δ = 2.19, 2.20, 2.25, 2.26, (4s, 9 H, Phenyl-<u>CH</u>₃), 3.15-3.25, 3.57 (2m, 1 H, CH-OCH₃), 3.33, 3.39 (2s, 3 H, O<u>CH</u>₃), 6,87 (s, 2 H, Phenyl-<u>H</u>)ppm ³¹P-NMR (162 MHz, CDCl₃): δ = 119.05, 119.64 ppm

Analog zu Beispiel le-1 erhält man die in der Tabelle 9 aufgeführten Verbindungen:

5			NMR § (ppm)	3.39 (s, 3H, OCH3), 3.15- 3.2 (m, 1H- CHOCH3)	3.32 (s, 3H, O <u>CH</u> 3), 3.57 (m, 1H, <u>CH</u> - OCH ₃)	3,9 (s, 3H, O <u>CH3</u>) 3,18- 3,23 (m, 1H, C <u>H</u> OCH ₃)	3,33 (s, 3H, OCH ₃), 3,57 (m, 1H, CHOCH ₃), 6,87, 6,89 (s, 2H, Ar-H)
10			RS	s-C4H9-S-	s-C4H9-S-	H ₇ C ₃ -S-	H ₇ C ₃ -S-
15			₽ _R	C2H5	C ₂ H ₅	снз	CH ₃
20			ı	w	Ŋ	ഗ	ဟ
25	(Ie)		В	сн ₃)-(сн ₂) ₂ -	сн ₃)-(сн ₂) ₂ -	он ₃)-(сн ₂) ₂ -	3H ₃)-(СH ₂) ₂ -
30	×		æ	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	→(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
40	0-P-R4		Z _n	6-CH ₃	6-CH ₃	6-CH ₃	6-сн3
45	√		>-	снз	снз	снз	CH ₃
		16 9	×	CH ₃	СНЗ	СНЗ	снз
50		Tabelle	Bsp. Nr.	10-2 cis	Ie-2 trans	Ie-3 cis	Ie-3 trans

Beispiel II-1

5 CO₂C₂H₅ C1

Beispiel II-2

18,40 g (0,10 mol) 2-Hydroxy-norbornan-2-carbonsäureethylester und 24,59 g (0,11 mol) 2,4-Dichlorphenylessigsäurechlorid werden 16 h in 100 ml abs. Toluol refluxiert und einrotiert. Man erhält die obengezeigte Verbindung in einer Ausbeute von 37,10 g (quant) in Form eines Öls.

In Analogie wurden die in Tabelle 10 aufgeführten Verbindungen hergestellt.

5				Fp.°C	Ö1	Öı	Öı	öı	Öl	Öı
10										
20				R8	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5
25			(11)		'H2)2-	H2)2-	'H2) 2 -			
30		ì		B	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	снз 6-снз -(сн2)2-сн(осн3)-(сн2)2-	\Diamond	-CH ₂	-B ²
35		×	Z _n	A	-(CH ₂);	-(CH ₂);	-(CH2)	-CH2		·
40		B X X	·= o	Zn	С1 Н	сн3 н	:нз 6-снз	снз 6-снз	снз 6-снз	снз 6-снз
45	10			×	C1 C	сн3	сн3 с	CH ₃	сн3 с	CH ₃ C
50	Tabelle			Bsp.Nr.	11-2	11-3	I I -4	I I - 5	11-6	2-II

5		Fp. °C	Öı	ö	Ö1 Ö1	Öl	Ö1	Ö1
15		R ⁸	C2H5	c ₂ H ₅	c ₂ H ₅	C2H5	C2H5	C2H5
20 25					2 -2 -2	-2-	CH ₂) ₂ -	CH ₂) ₂
30		В			6-СН ₃ -(СН ₂) ₂ -СН(ОС ₂ Н ₅)-(СН ₂) ₂ - Н -(СН ₂) ₂ -СН(ОС ₂ Н ₅)-(СН ₂) ₂ -	-(сH ₂) ₂ -сH(OC ₂ H ₅)-(СH ₂) ₂ -	6-СН ₃ -(СН ₂) ₂ -СН(О-п-С ₃ Н ₇)-(СН ₂) ₂ -	6-CH ₃ -(CH ₂) ₂ -CH(O-n-C ₄ H ₉)-(CH ₂) ₂
35	(Bun	Ą	-CH2,	√2H2-	-(CH ₂) ₂ -(-(CH ₂) ₂ -(-(сн ₂) ₂ -с	-(CH ₂) ₂ -C
40	(Fortsetzung)	Y Z _n	сн3 н	снз 6-снз	сн ₃ 6-сн ₃ сı н	сн3 н	снз 6-снз	снз 6-снз
4 5	10	×	CH ₃	CH ₃	CH ₃	снэ	CH3	СНЗ
50	Tabelle 10	Bsp.Nr.	I I - 8	6-II	II-10 II-11	11-12	11-13	11-14

5		Fp. °C	Öı	öı	öì	öı	Ö
10		Œ					
15		R8	C2H5	C2H5	C ₂ H ₅	C2H5	C2H5
20		51	. 2	2 - 2			
25 30			сн ₃)-(сн ₂)	сн ₃) - (сн ₂	· .		LJ
35		Ø	-(CH ₂) ₂ -CH(OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -	(сн ²)-сн(-(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₂	-(CH ₂) ₂
40	(Fortsetzung)	Z _n A	×	CH_3 t- C_4H_9 6- CH_3 - (CH_2) - $CH(OCH_3)$ - $(CH_2)_2$ -	6-CH ₃) H) H
45		×	CH3 t-C4H9	сн₃ t-с₄	сн3 сн3	C1 C1	снз снз
50	Tabelle 10	Bsp.Nr.	11-15	11-16	11-17	II-18	11-19

5		Fp. °C	Öı	Ö1	Ö1	Öl
15		R8	C ₂ H ₅	c ₂ H ₅	C2H5	c ₂ H ₅
25 30			-(CH ₂)3-	2)4-	2C2H5)-(CH2)2-	₂ H)-(CH ₂) ₂ -
35	zung)	A B	6-сн ₃ -сн ₂ -сн(sсн ₃)-(сн ₂) ₃ -	6-СН ₃ -СН(ОСН ₃)-(СН ₂)4-	6-СН3 -(СН2)2-СН(СО2С2Н5)-(СН2)2-	6-СН ₃ -(СН ₂) ₂ -СН(СО ₂ Н)-(СН ₂) ₂ -
40	(Fortsetzung)	Y Z _n	снз	CH3	снз	снз
50	Tabelle 10	Bsp.Nr. X	II-20 CH ₃	II-21 CH ₃	II-22 CH ₃	II-23 CH ₃
	. 4		7	-	7	7

Patentansprüche

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

1. 3-Aryl-4-hydroxy-Δ3-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I)

in welcher

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy oder Halogenalkyl steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

für eine Zahl von 0-3 steht, oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden sind, den Naphthalinrest der Formel

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

G für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

-CO-R¹, (b)

-SO₂-R³ (d)

 $\begin{array}{c|c}
 & \mathbb{R}^4 \\
-P & \mathbb{R}^5 \\
\mathbb{L} & \mathbb{R}^7 \\
\mathbb{R}^6
\end{array}$ (f)

oder E^e (g)

steht,

A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind einen durch Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfoxyl, Alkylsulfonyl, Carboxyl oder -CO₂R² substituierten Cyclus bilden,

A und B

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für einen Cyclus stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind für einen gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxy oder Halogen substituierten gesättigten Cyclus stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann,

E_e

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammonium steht,

L und M

jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen,

	R ¹	für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Cycloalkyl, das durch mindestens ein Heteroaton unterbrochen sein kann, jeweils gegebenenfalls substituiertes Phe-
5	R ²	nyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht und für jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyal-
		koxyalkyl oder jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,
	R ³ , R ⁴ und R ⁵	unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio, Alki-
10		nylthio, Cycloalkylthio und für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
	R ⁶ und R ⁷	unabhängig voneinander für Wasserstoff, jeweils gegebenenfalls durch
		Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für gegebenen-
15	oder wobei R ⁶ und R ⁷	falls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff unterbrochenen Alkylenrest stehen,
	sowie die stereo- und enan	tiomerenreinen Formen dieser Verbindungen.

2. 3-Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1, welche unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G folgende Strukturen 20 (la) bis (lg) besitzen:

50

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

35 worin

5

10

15

20

25

40

45

50

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , R^5 , R^6 , R^7 und n die in Anspruch 1 angebenenen Bedeutungen besitzen.

- 3-Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1 in welcher
 - X für C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy oder C₁-C₃-Halogenalkyl steht,
 - Y für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₃-Halogenalkyl steht,
 - Z für C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy steht,
 - n für eine Zahl von 0 bis 3 steht, oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden sind, den Naphthalinrest der Formel

55 bilden,

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder

A und B

nyl, Carboxyl oder CO₂R² substituierten 3-bis 8-gliedrigen Ring bilden,

 $unges \"{a}ttigten, durch \ C_1-C_6-Alkoxy, \ C_1-C_4-Alkylthio, \ C_1-C_4-Alkylsulfoxyl, \ C_1$

gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C₃-C₈-gliedrigen

5	Rin sie Hal Sch G für	meinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C ₃ -C ₈ -gliedrigen ig stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch C ₁ -C ₆ -Alkyl, C ₁ -C ₆ -Alkoxy oder logen substituierten gesättigten C ₅ -C ₇ -Ring stehen, der durch Sauerstoff oder hwefel unterbrochen sein kann. Wasserstoff (a) oder für die Gruppen D-R ¹ , (b)
10		
15		L M-R ² (c)
	-sc	D₂-R³ (d) L
20		$-\frac{R^4}{L}$ (e) $\frac{R^7}{R^6}$ (f)
25	ode steht, in welchen E [®]	er E® (g) für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
30	L und M R¹	jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C ₁ -C ₂₀ -Alkyl, C ₂ -C ₂₀ -Alkenyl, C ₁ -C ₈ -Alkoxy-C ₁ -C ₈ -alkyl, C ₁ -C ₈ -Alkylthio-C ₁ -C ₈ -alkyl, C ₁ -C ₈ -Polyalkoxyl-C ₁ -C ₈ -alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen oder C ₁ -C ₆ -Alkyl substituiertes C ₃ -C ₈ -Cycloalkyl, das durch mindestens ein Sauerstoff-und/oder Schwefel-
35 40		atom unterbrochen sein kann, steht, für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl steht; für gegebenenfalls durch Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl- C_1 - C_6 -Alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C_1 - C_6 -Alkyl substituiertes Hetaryl
		steht, für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C_1 - C_6 -Alkyl-substituiertes Phenoxy- C_1 - C_6 -alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und/oder C_1 - C_6 -Alkyl substituiertes
45	R²	Hetaryloxy-C ₁ -C ₆ -Alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C ₁ -C ₂₀ -Alkyl, C ₃ -C ₂₀ -Alkenyl, C ₁ -C ₈ -Alkoxy-C ₂ -C ₈ -alkyl, C ₁ -C ₈ -Polyalkoxy-C ₂ -C ₈ -alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen oder C ₁ -C ₆ -Alkyl substituiertes C ₃ -C ₈ -Cycloalkyl steht,
50	R³, R⁴ und R⁵	für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht, unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C_1 - C_8 -Alkyl, C_1 - C_8 -Alkoxy, C_1 - C_8 -Alkylamino, Di - $(C_1$ - C_8)-Alkylamino, C_1 - C_8 -Alkylthio, C_2 - C_5 -Alkenylthio, C_2 - C_5 -Alkinylthio, C_3 - C_7 -Cycloalkylthio, für jeweils gegebe-
55	R ⁶ und R ⁷	nenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C ₁ -C ₄ -Alkoxy, C ₁ -C ₄ -Halogenalkoxy, C ₁ -C ₄ -Alkylthio, C ₁ -C ₄ -Halogenalkylthio, C ₁ -C ₄ -Alkyl, C ₁ -C ₄ -Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen, unabhängig voneinander für Wasserstoff oder jeweils gegebenenfalls durch Halo-
		100

gen substituiertes C1-C20-Alkyl, C1-C20-Alkoxy, C3-C8-Alkenyl, C1-C20-Alkoxy-C1-C20-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C1-C20-Halogenalkyl, C1-C20-Alkyl oder C₁-C₂₀-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C₁-C₂₀-Alkyl, C₁-C₂₀-Halogenalkyl oder C₁-C₂₀-Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbrochenen C₄-C₆-Alkvlenring stehen.

sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen dieser Verbindung.

3-Aryl-4-hydroxy-Δ3-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I), gemäß Anspruch 1, in welcher

Х für C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy oder C₁-C₂-Halogenalkyl steht,

Υ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₆-Alkoxy, C₁-C₂-Halogenalkyl steht,

Z für C₁-C₄-Alkyl, Halogen, C₁-C₄-Alkoxy steht,

für eine Zahl von 0 bis 2 steht,

oder wobei die Reste X und Z gemeinsam mit dem Phenylrest an den sie gebunden

sind, den Naphthalinrest der Formel

5

10

15

20

25

30

40

45

50

55

bilden.

in welchem Y die oben angegebene Bedeutung hat,

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder ungesättigten, durch C₁-C₅-Alkoxy, C₁-C₃-Alkylthio, C₁-C₃-Alkylsulfoxyl, C₁-C₃-Alkylsulfo-

nyl, Carboxyl oder CO₂R² substituierten 5- bis 7-gliedrigen Ring bilden,

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C4-C7-gliedrigen Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls durch C1-C3-Alkyl, C1-C3-Alkoxy, Fluor oder Chlor substituierten gesättigten C5-C6-Ring stehen, der durch Sauerstoff oder

> Schwefel unterbrochen sein kann, für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen

G -CO-R1, 35

-SO₂-R³ (d)

$$-\frac{P}{\parallel R^5} \qquad (e) \qquad \qquad \frac{L}{N} \qquad R^7 \qquad (f)$$

oder E (g)

steht. in welchen

E

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht L und M jeweils für Sauerstoff oder Schwefel stehen,

R¹ für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-C16-Alkyl, C2-C16-Alkenyl, C₁-C₆-Alkoxy-C₁-C₆-alkyl, C₁-C₆-Alkylthio-C₁-C₆-alkyl, C₁-C₆-Polyalkoxy-C1-C6-alkyl oder für gegebenenfalls durch Chlor oder C1-C4-Alkyl substituiertes

		C ₃ -C ₇ -Cycloalkyl, das durch 1-2 Sauerstoff- und/ oder Schwefelatome unterbro-
		chen sein kann steht,
		für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C ₁ -C ₄ -Alkyl, C ₁ -C ₄ -Alkoxy, C ₁ -C ₃ -
_		Halogenalkyl, C ₁ -C ₃ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl steht,
5		für gegebenenfalls durch Halogen, C ₁ -C ₄ -Alkyl, C ₁ -C ₄ -Alkoxy, C ₁ -C ₃ -Halogenal-
		kyl, C ₁ -C ₃ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl-C ₁ -C ₄ -alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen und/oder C ₁ -C ₆ -Alkyl substituiertes
		Furanyl, Thienyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl oder Pyrazolyl steht,
		für gegebenenfalls durch Halogen und/oder C ₁ -C ₄ -Alkyl substituiertes Phenoxy-
10		C ₁ -C ₅ -alkyl steht,
		für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Amino und/oder C1-C4-Alkyl substituier-
		tes Pyridyloxy-C ₁ - C ₅ -alkyl, Pyrimidyloxy-C ₁ -C ₅ -alkyl oder Thiazolyloxy-C ₁ -C ₅ -
		alkyl steht,
	R ²	für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C ₁ -C ₁₆ -Alkyl, C ₃ -C ₁₆ -
15		Alkenyl, C_1 - C_6 -Alkox- C_2 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Polyalkoxy- C_2 - C_6 -alkyl steht,
		für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor oder C ₁ -C ₄ -Alkylsubstituiertes C ₃ -C ₇ -Cyclo-
		alkyl steht, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_3 -Alkoxy, C_1 -
		C ₃ -Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,
20	R³, R⁴ u	
		C ₁ -C ₆ -Alkyl, C ₁ -C ₆ -Alkoxy, C ₁ -C ₆ -Alkylamino, Di-(C ₁ -C ₆)-Alkylamino, C ₁ -C ₆ -Alkylt-
		hio, C ₃ -C ₄ -Alkenylthio, C ₂ -C ₄ -Alkinylthio, C ₃ -C ₆ -Cycloalkylthio, für jeweils gegebe-
		nenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C ₁ -C ₃ -Alkoxy, C ₁ -C ₃ -Halogenal-
		koxy, C ₁ -C ₃ -Alkylthio, C ₁ -C ₃ -Halogenalkylthio, C ₁ -C ₃ -Alkyl, C ₁ -C ₃ -Halogenalkyl
25	R ⁶ und F	substitutiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
	n unu r	unabhängig voneinander für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C ₁ -C ₂₀ -Alkyl, C ₁ -C ₂₀ -Alkoxy, C ₃ -C ₈ -Alkenyl, C ₁ -C ₂₀ -Alkoxy-
		C ₁ -C ₂₀ -alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C ₁ -C ₅ -Halogenalkyl, C ₁ -C ₅ -Alkyl
		oder C ₁ -C ₅ -Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C ₁ -
30		C ₅ -Alkyl, C ₁ -C ₅ -Halogenalkyl oder C ₁ -C ₅ -Alkoxy substituiertes Benzyl steht oder
		zusammen für einen gegebenenfalls durch Sauerstoff oder Schwefel unterbroche-
		nen C ₄ -C ₆ -Alxylenring stehen,
	sowie die st	tereo- und enantiomerenreinen Formen dieser Verbindung.
35	5. 3-Aryl-4-hyd	droxy-Δ ³ -dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher
55	X	Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl
		steht,
	Υ	für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tertButyl, Fluor, Chlor,
		Brom, Methoxy, Ethoxy oder Trifluormethyl steht,
40	Z	für Methyl, Ethyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tertButyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy oder
	_	Ethoxy steht,
	n A und B	für eine Zahl von 0 oder 1 steht,
	A dild b	gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen gesättigten oder ungesättigten, durch C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_2 -
45		Alkylthio, C ₁ -C ₂ -Alkylsulfoxyl, C ₁ -C ₂ -Alkylsulfonyl, Carboxyl oder CO ₂ R ² substituierten
		5- bis 6-gliedrigen Ring bilden,
	A und B	gemeinsam mit dem Kohlenstoff, an das sie gebunden sind, für einen C ₄ -C ₆ -gliedrigen
		Ring stehen, bei dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die
		sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, Fluor oder
50		Chlor substituierten gesättigten C5-C6-Ring stehen, der durch Sauerstoff oder Schwefel
	•	unterbrochen sein kann,
	G	für Wasserstoff (a) oder für die Gruppen -CO-R ¹ , (b)
		-CO-R ¹ , (b)

sowie die stereo- und enantiomerenreinen Formen dieser Verbindung.

- Verfahren zur Herstellung der 3-Aryl-4-hydroxy-Δ³-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man
 - (A) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Ia)

5

10

15

20

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben,

Carbonsäureester der Formel (II)

$$\begin{array}{c|c}
A & CO_2R^8 \\
A & Z_n \\
O & Y
\end{array}$$
(11)

25

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

R8 für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert oder

(B) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Ib)

35

30

$$\begin{array}{c|c}
0\\
R^1-C-0\\
B & X\\
\hline
0 & X\\
\hline
0 & X\\
\hline
0 & (1b)
\end{array}$$

40

45

in welcher

A, B, X, Y, Z, R¹ und n die Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, Verbindungen der Formel (Ia),

50

55 in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

α) mit Säurehalogeniden der Formel (III)

5

10

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat

und

Hal für Halogen, steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt

oder

β) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IV)

15

R1-CO-O-CO-R1 (IV)

in welcher

R¹ die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt oder

(C) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Ic)

25

20

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

30

35

in welcher

A, B, X, Y, Z, R² und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung, haben,

L für Sauerstoff

und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

Verbindungen der Formel (la)

45

50

40

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben mit Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäurethiolester der Formel (V)

R²-M-CO-CI (V)

55 in welcher

R² und M die oben angegebene Bedeutung haben,

gegebenenfals in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels oder

(D) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Ic)

10

15

5

in welcher

A, B, R², X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

L für Schwefel

und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

Verbindungen der Formel (la)

20

$$\begin{array}{c|c}
A & OH & X \\
\hline
O & Z_n
\end{array}$$
(Ia)

25

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben

mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der Formel (VI)

30

35

40

in welcher

M und R² die oben angegebene Bedeutung haben

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt oder

(E) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Id)

45

50

in welcher

A, B, X, Y, Z, R³ und n die oben angegebene Bedeutung haben, Verbindungen der Formel (la)

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Sulfonsäurechloriden der Formel (VII)

R3-SO₂-CI (VII)

in welcher

R³ die oben angegebene Bedeutung hat gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt oder

(F) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Ie)

$$\begin{array}{c|c}
L & X \\
A & O-P & X \\
\hline
 & & Z_n
\end{array}$$
(Ie)

in welcher

A, B, L, X, Y, Z, \mathbb{R}^4 , \mathbb{R}^5 und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, Verbindungen der Formel (la)

:- ...alak

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben mit Phosphorverbindungen der Formel (IX)

in welcher

L, \mathbb{R}^4 und \mathbb{R}^5 die oben angegebene Bedeutung haben und

Hal für Halogen steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt oder

(G) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (If)

$$\begin{array}{c|c}
L & R^6 \\
\hline
 & R^7 & X \\
\hline
 & Q - C - N & R^7 & X \\
\hline
 & Q & Z_n
\end{array}$$
(If)

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

A, B, L, X, Y, Z, R⁶, R⁷ und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, Verbindungen der Formel (la),

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben

α) mit Isocyanaten der Formel (IX)

$$R^6-N=C=L$$
 (IX)

in welcher

L und R⁶ die oben angegebene Bedeutung hat gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt,

oder

β) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel (X)

$$\mathbb{R}^6$$
 \mathbb{C}^1 \mathbb{C}^1

in welcher

L, R^6 und R^7 die oben angegebene Bedeutung haben, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt oder

H) zur Herstellung von Verbindungen der Formel (Ig)

in welcher

X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben, und E^e für ein Metallionäquivalent oder für ein Ammoniumion steht, Verbindungen der Formel (Ia)

5

10

in welcher

X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Metallverbindungen oder Aminen der Formeln (XI) oder (XII)

15

MeR9_t (XI)

20

25

30

in welchen

Me • für ein- oder zweiwertige Metallionen

ι R⁹ für die Zahl 1 oder 2 und

R¹⁰, R¹¹ und R¹²

für Wasserstoff, Hydroxy oder Alkoxy steht und unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl

stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

7. Verbindungen der Formel (II)

35

$$\begin{array}{c|c}
A & CO_2R^8 \\
X & X \\
0 & Y
\end{array}$$
(11)

40

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben und R8 für Alkyl steht.

45

8. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (II) gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß man

a) 2-Hydroxycarbonsäure-(ester) der Formel (XIII)

50

55

in welcher

R¹² für Wasserstoff (XIIIa) oder Alkyl (XIIIb) steht und

A und B die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, mit Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XIV)

in welcher

5

10

15

20

25

30

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und Hal für Chlor oder Brom steht, acycliert und gegebenenfalls anschließend verestert, oder wenn man Hydroxycarbonsäuren der Formel (IIa),

$$\begin{array}{c|c}
A & CO_2H \\
B & X \\
O & Z_D
\end{array}$$
(IIa)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben verestert.

- Schädlingsbekämpfungsmittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel (I) gemäß Anspruch 1.
- Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von tierischen
 Schädlingen.
 - 11. Verfahren zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 auf die Schädlinge und/oder deren Lebensraum ausbringt.
- 40 12. Verfahren zur Herstellung von Mitteln zur Bekämpfung tierischer Schädlinge, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Stoffen vermischt.

55

45

	EINSCHLÄGIG	GE DOKUMI	ENTE		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokum der maßgebli	ents mit Angabe, s chen Teile	oweit erforderlich,	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CL6)
A	US-A-4 525 201 (W.I Juni 1985 * Zusammenfassung		R ET AL.) 25.	1-12	C07D307/94 C07D405/12 C07C69/757 A01N43/08
D,A	EP-A-0 528 156 (BA' 24. Februar 1993 * Zusammenfassung; Ib-79-; Tabellen 8- * Seite 12, Zeile 3	Ansprüche; -13 *	Beispiele	1-12	AU1N43/08
		•			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.6) C07D C07C
Der vo	rliegende Recherchenbericht wur	de für alle Patenta	nsprüche erstellt		
	Recherchesort		Matum der Recherche		Priller
	DEN HAAG	12.	Dezember 1994	Pai	sdor, B
X : von Y : von ande A : tech O : nict	AATEGORIE DER GENANNTEN I besonderer Bedeutung allein betrach besonderer Bedeutung in Verbindun wen Veröffentlichung derselben Kate notogischer Hintergrund ischriftliche Offenbarung schenliteratur	tet g mit einer	E : älteres Patentiok: nach dem Anmeld D : in der Anmeldung L : aus andern Gründ	ument, das jedoc edatum veröffen ; angeführtes Do en angeführtes I	tlicht worde n ist kument